

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2004 年 5 月 13 日 (13.05.2004)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2004/039859 A1

(51) 国際特許分類: C08G 61/00, C09K 11/06, C09D 11/00, C07C 37/20, 39/367, H05B 33/14, 33/22

(74) 代理人: 榎本 雅之, 外(ENOMOTO, Masayuki et al.); 〒541-8550 大阪府 大阪市 中央区北浜四丁目 5 番 3 3 号 住友化学知的財産センター株式会社内 Osaka (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP2003/012697

(22) 国際出願日: 2003 年 10 月 3 日 (03.10.2003)

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:  
特願 2002-315516  
2002 年 10 月 30 日 (30.10.2002) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 住友化学工業株式会社 (SUMITOMO CHEMICAL COMPANY, LIMITED) [JP/JP]; 〒541-8550 大阪府 大阪市 中央区北浜四丁目 5 番 3 3 号 Osaka (JP).

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(72) 発明者; および

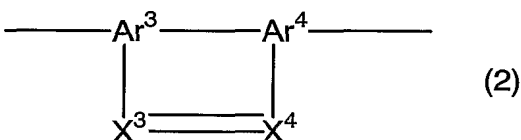
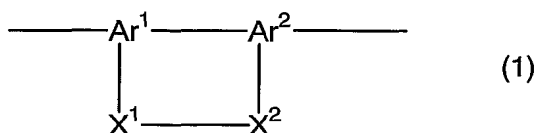
(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 土居 秀二 (DOI, Shuji) [JP/JP]; 〒305-0045 茨城県 つくば市 梅園 2-1 3-1-1-2 0 1 Ibaraki (JP). 小林 諭 (KOBAYASHI, Satoshi) [JP/JP]; 〒305-0005 茨城県 つくば市 天久保 2-1 3-1 0-2 0 1 Ibaraki (JP). 野口 公信 (NOGUCHI, Takanobu) [JP/JP]; 〒305-0065 茨城県 つくば市 南中妻 3 7 0-4 9 Ibaraki (JP).

添付公開書類:  
— 国際調査報告書

2 文字コード及び他の略語については、定期発行される各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: HIGH-MOLECULAR COMPOUNDS AND POLYMERER LIGHT EMITTING DEVICES MADE BY USING THE SAME

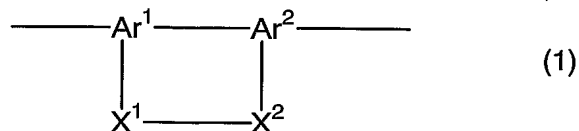
(54) 発明の名称: 高分子化合物およびそれを用いた高分子発光素子

group; and X<sup>3</sup> and X<sup>4</sup> are each independently N, B, P, C(R<sup>9</sup>), or Si(R<sup>10</sup>), with the provisos that X<sup>3</sup> and X<sup>4</sup> must not be the same and that X<sup>3</sup> and Ar<sup>4</sup> are bonded respectively to the adjacent carbon atoms constituting the aromatic ring of Ar<sup>3</sup>, and X<sup>4</sup> and Ar<sup>3</sup> are bonded respectively to the adjacent carbon atoms constituting the aromatic ring of Ar<sup>4</sup>].(57) Abstract: High-molecular compounds comprising repeating units represented by the general formula (1) or (2) and having number-average molecular weights of 10<sup>3</sup> to 10<sup>8</sup> in terms of polystyrene: (1) [wherein Ar<sup>1</sup> and Ar<sup>2</sup> are each independently a trivalent aromatic hydrocarbon group or a trivalent heterocyclic group; and X<sup>1</sup> and X<sup>2</sup> are each independently O, S, C(=O), S(=O), SO<sub>2</sub>, C(R<sup>1</sup>)(R<sup>2</sup>), Si(R<sup>3</sup>)(R<sup>4</sup>), N(R<sup>5</sup>), B(R<sup>6</sup>), P(R<sup>7</sup>), or P(=O)(R<sup>8</sup>), with the provisos that X<sup>1</sup> and X<sup>2</sup> must not be the same and that X<sup>1</sup> and Ar<sup>2</sup> are bonded respectively to the adjacent carbon atoms constituting the aromatic ring of Ar<sup>1</sup>, and X<sup>2</sup> and Ar<sup>1</sup> are bonded respectively to the adjacent carbon atoms constituting the aromatic ring of Ar<sup>2</sup>] (2) [wherein Ar<sup>3</sup> and Ar<sup>4</sup> are each independently a trivalent aromatic hydrocarbon group or a trivalent heterocyclic

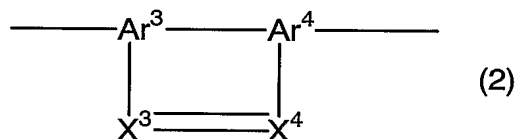


(57) 要約:

式(1)または(2)で示される繰り返し単位を含み、ポリスチレン換算の数平均分子量が $10^3 \sim 10^8$ である高分子化合物。



(ここで、 $\text{Ar}^1$  および  $\text{Ar}^2$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^1$  および  $\text{X}^2$  は、それぞれ独立に、O, S, C (=O), S (=O),  $\text{SO}_2$ , C ( $\text{R}^1$ ) ( $\text{R}^2$ ), Si ( $\text{R}^3$ ) ( $\text{R}^4$ ), N ( $\text{R}^5$ ), B ( $\text{R}^6$ ), P ( $\text{R}^7$ ) または P (=O) ( $\text{R}^8$ ) を表す。 $\text{X}^1$  と  $\text{X}^2$  は同一になることはない。また、 $\text{X}^1$  と  $\text{Ar}^2$  は  $\text{Ar}^1$  の芳香環中の隣接炭素に結合し、 $\text{X}^2$  と  $\text{Ar}^1$  は  $\text{Ar}^2$  の芳香環中の隣接炭素に結合している。)



(ここで、 $\text{Ar}^3$  および  $\text{Ar}^4$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^3$  および  $\text{X}^4$  は、それぞれ独立に、N, B, P, C ( $\text{R}^9$ ) または Si ( $\text{R}^{10}$ ) を表す。 $\text{X}^3$  と  $\text{X}^4$  が同一になることはない。また、 $\text{X}^3$  と  $\text{Ar}^4$  は  $\text{Ar}^3$  の芳香環中の隣接炭素に結合し、 $\text{X}^4$  と  $\text{Ar}^3$  は  $\text{Ar}^4$  の芳香環中の隣接炭素に結合している。)

## 明 細 書

## 高分子化合物およびそれを用いた高分子発光素子

## 5 技術分野

本発明は、高分子化合物および該高分子化合物を用いた高分子発光素子（以下、高分子LEDということがある。）に関する。

## 背景技術

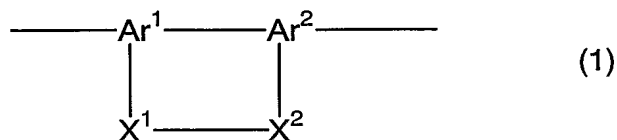
10 高分子量の発光材料および電荷輸送材料は低分子量のそれらとは異なり溶媒に可溶で塗布法により発光素子における層を形成できることから種々検討されており、その例として、フルオレンジル基からなる繰り返し単位を有する高分子化合物が知られている（例えば、国際公開第99/54385号）。また、左右対称な繰り返し単位を有する高分子化合物が知られているが、発光強度は十分なものではなかった（特開2002-284662）。

## 15 発明の開示

本発明の目的は、強い発光強度を有する新規な高分子化合物、該高分子化合物を用いた高分子発光素子を提供することにある。

20 本発明者等は、上記課題を解決すべく検討した結果、繰り返し単位中に、特定の構造を有する高分子化合物が、発光材料や電荷輸送材料等として有用であることを見出し、本発明を完成した。

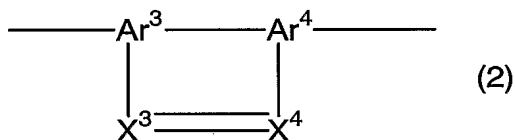
即ち本発明は、下記式（1）または（2）で示される繰り返し単位を含み、ポリスチレン換算の数平均分子量が $10^3 \sim 10^8$ である高分子化合物に係るものである。



25

式中、 $\text{Ar}^1$  および  $\text{Ar}^2$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^1$  および  $\text{X}^2$  は、それぞれ独立に、O, S, C(=O), S(=O),  $\text{SO}_2$ , C( $\text{R}^1$ )( $\text{R}^2$ ), Si( $\text{R}^3$ )( $\text{R}^4$ ), N( $\text{R}^5$ ), B( $\text{R}^6$ ),

- P (R<sup>7</sup>) または P (=O) (R<sup>8</sup>) を表す。ここで、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup> および R<sup>8</sup> はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。R<sup>1</sup> と R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup> と R<sup>4</sup> は互いに結合して環を形成してもよい。X<sup>1</sup> と X<sup>2</sup> は同一になることはない。また、X<sup>1</sup> と A r<sup>2</sup> は A r<sup>1</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合し、X<sup>2</sup> と A r<sup>1</sup> は A r<sup>2</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合している。



- 15 式中、A r<sup>3</sup> および A r<sup>4</sup> は、それぞれ独立に、3 価の芳香族炭化水素基または 3 価の複素環基を表す。X<sup>3</sup> および X<sup>4</sup> は、それぞれ独立に、N、B、P、C (R<sup>9</sup>) または S i (R<sup>10</sup>) を表す。ここで、R<sup>9</sup> および R<sup>10</sup> は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。X<sup>3</sup> と X<sup>4</sup> が同一になることはない。また、X<sup>3</sup> と A r<sup>4</sup> は A r<sup>3</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合し、X<sup>4</sup> と A r<sup>3</sup> は A r<sup>4</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合している。

発明の最良の形態

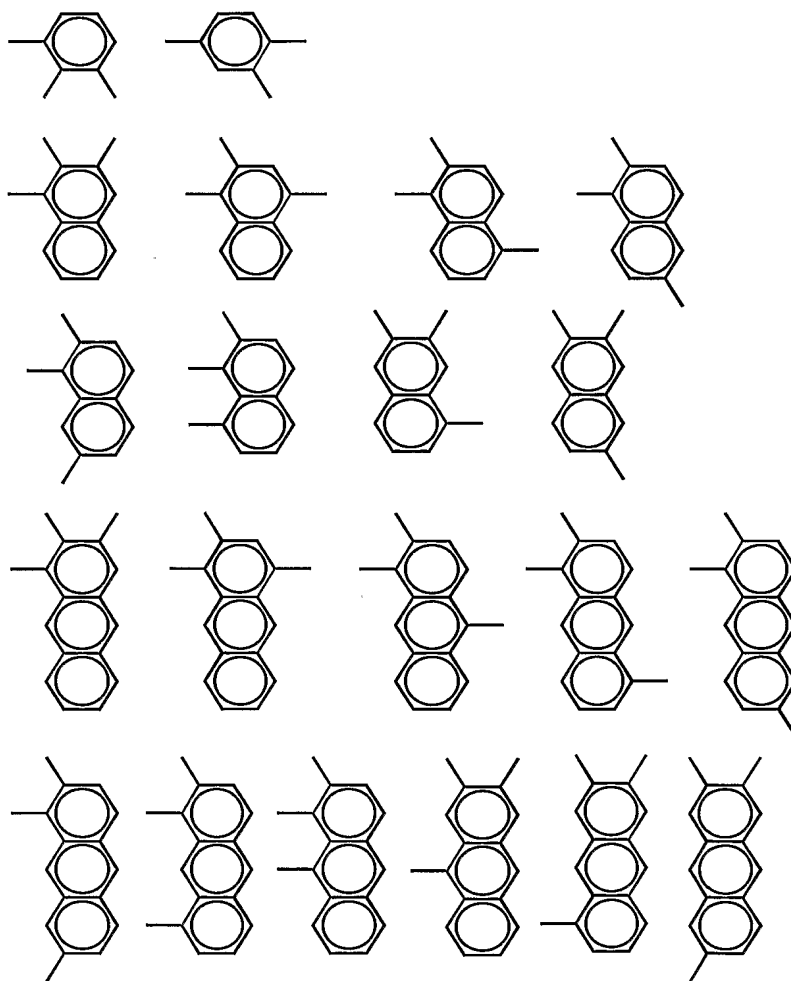
以下、本発明の高分子化合物およびそれを用いた高分子発光素子について詳細に説明する。

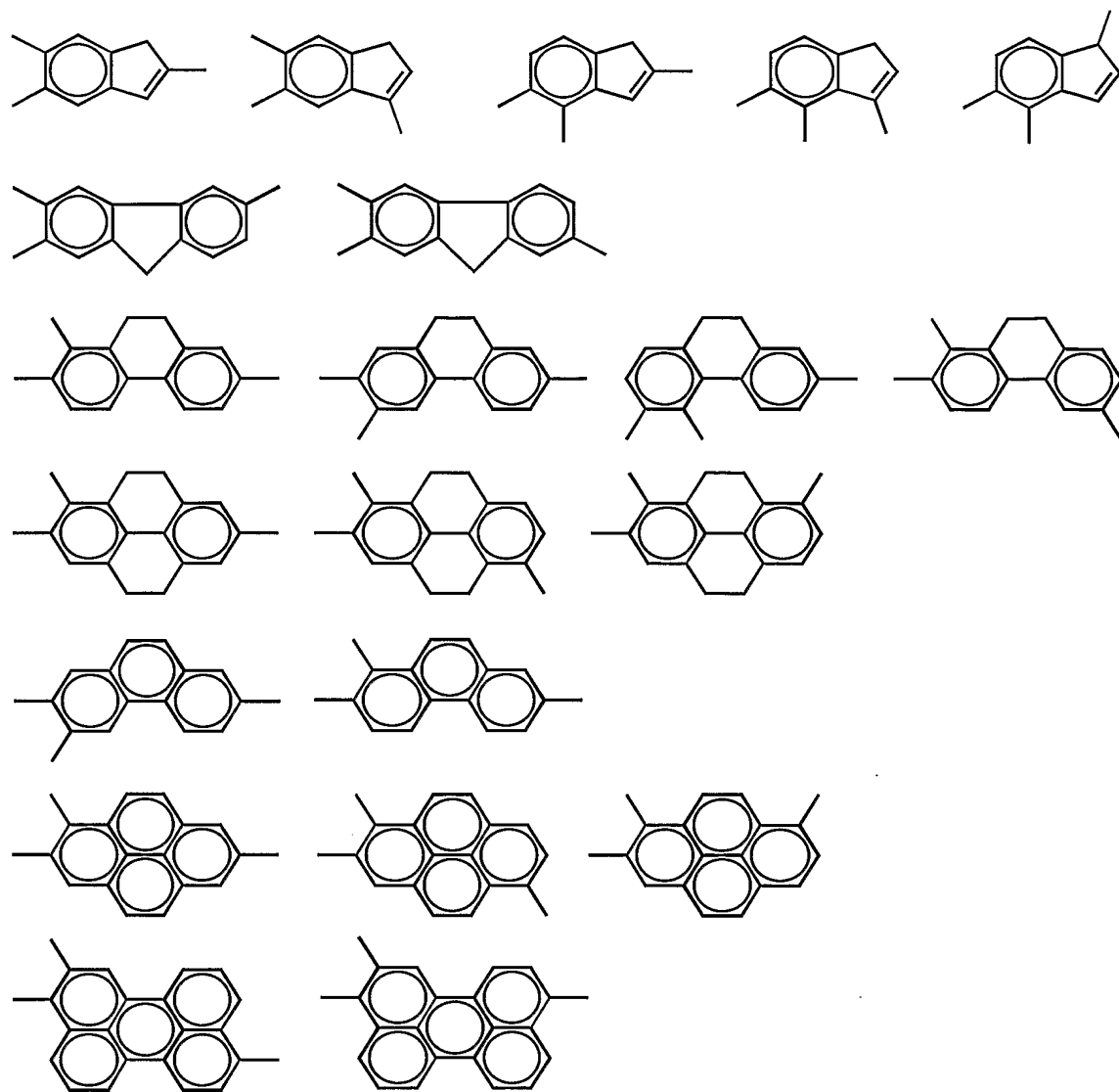
上記式 (1) および (2) 中、A r<sup>1</sup>、A r<sup>2</sup>、A r<sup>3</sup> および A r<sup>4</sup> は、それぞれ独

立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。

蛍光強度の観点から、上記式（1）で示される繰返し単位を含むことが好ましい。

ここで3価の芳香族炭化水素基とは、ベンゼン環または縮合環から水素原子3  
 5 個を除いた残りの原子団をいい、通常炭素数6～60、好ましくは6～20であり、下記の化合物が例示される。なお、芳香族炭化水素基上に置換基を有していてもよい。3価の芳香族炭化水素基の炭素数には、置換基の炭素数は含まれない。

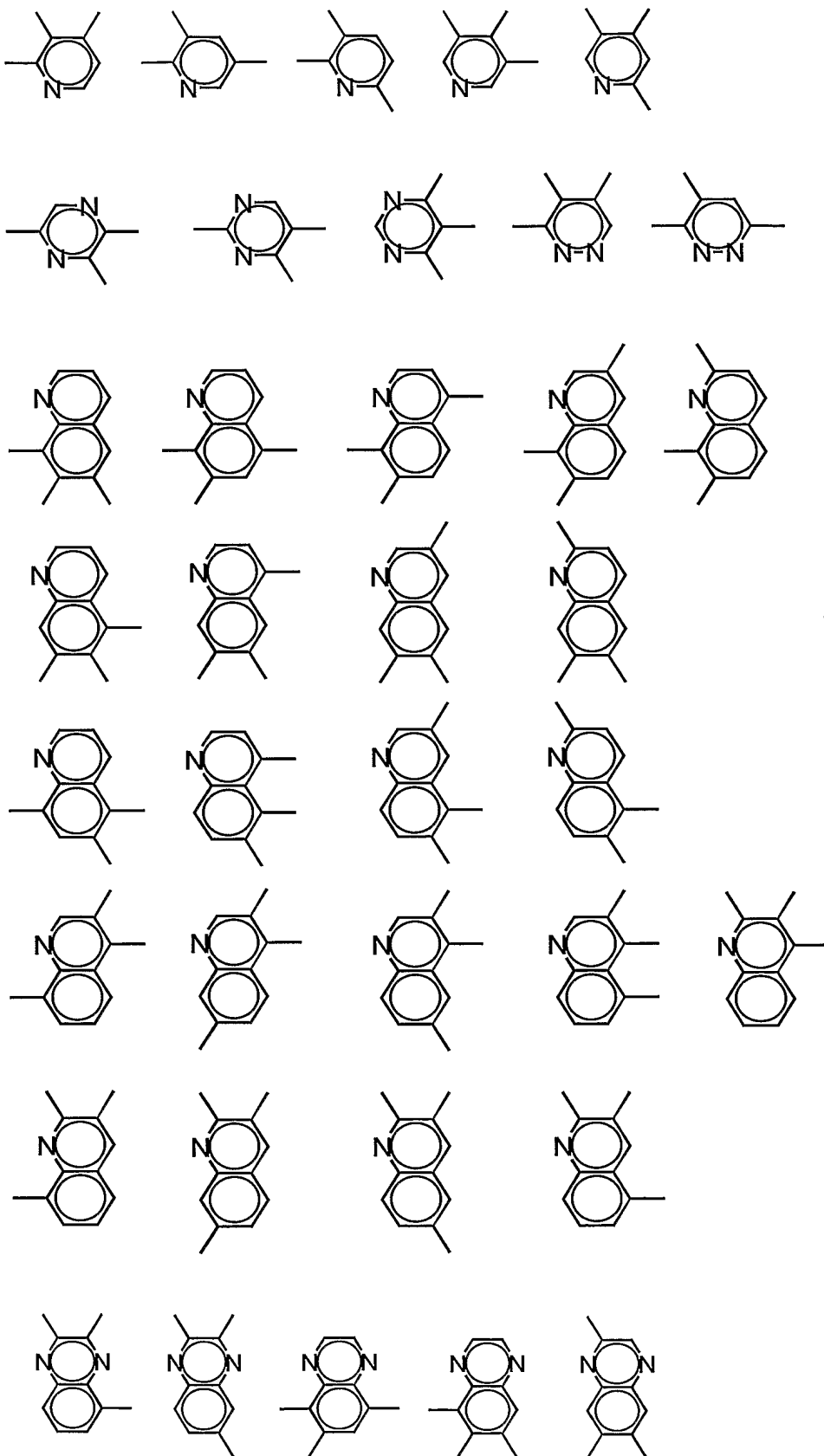


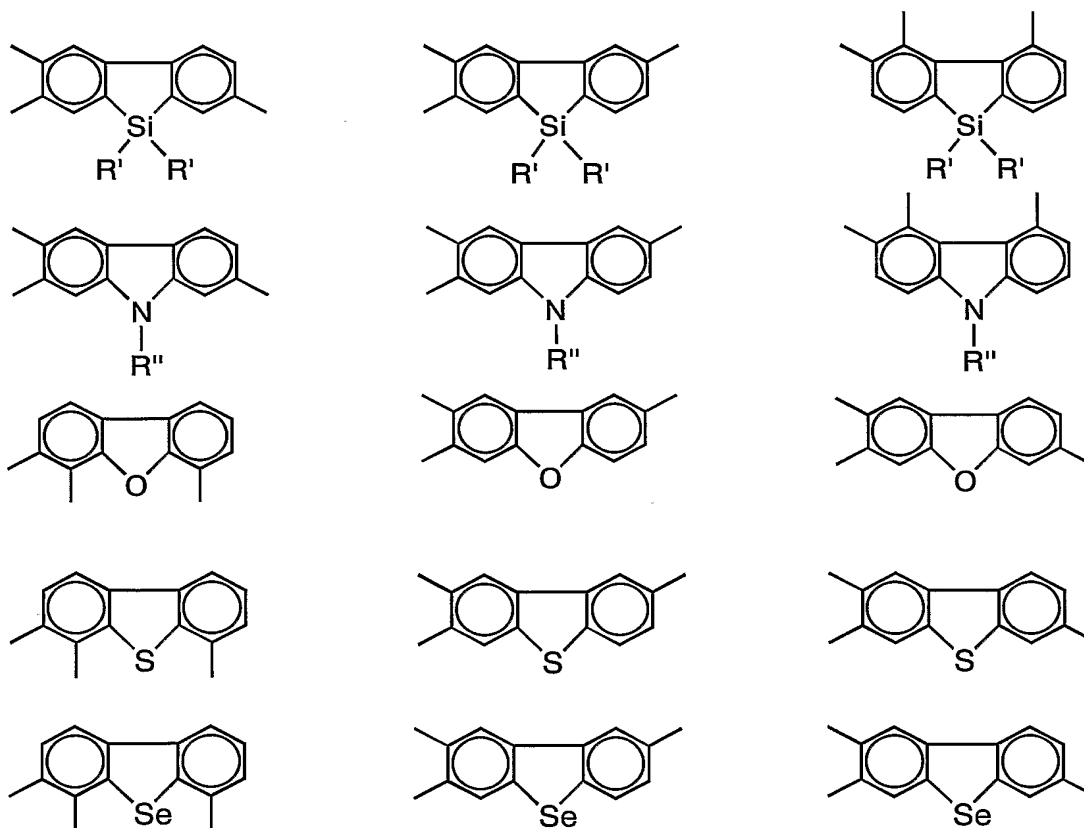
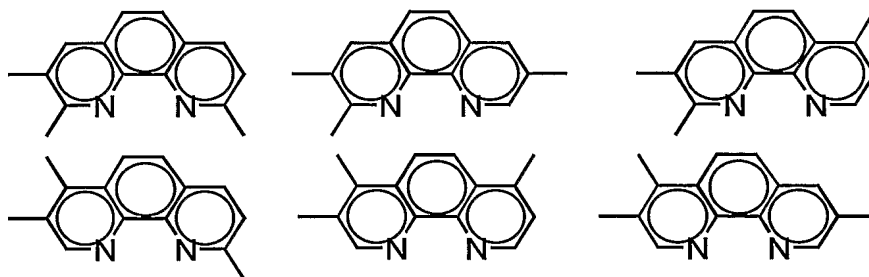
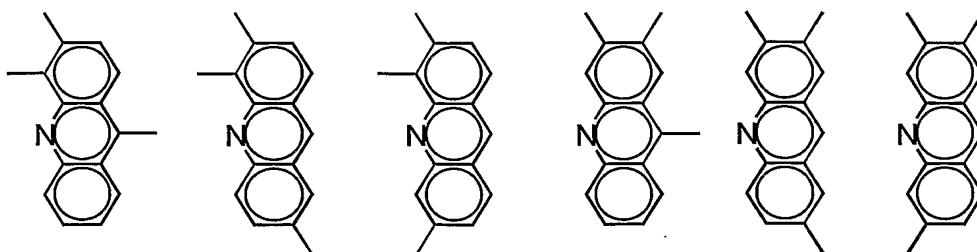


また、3価の複素環基とは、複素環化合物から水素原子3個を除いた残りの原子団をいい、炭素数は、通常4～60、好ましくは4～20である。なお複素環基上に置換基を有していてもよく、複素環基の炭素数には、置換基の炭素数は含まれない。

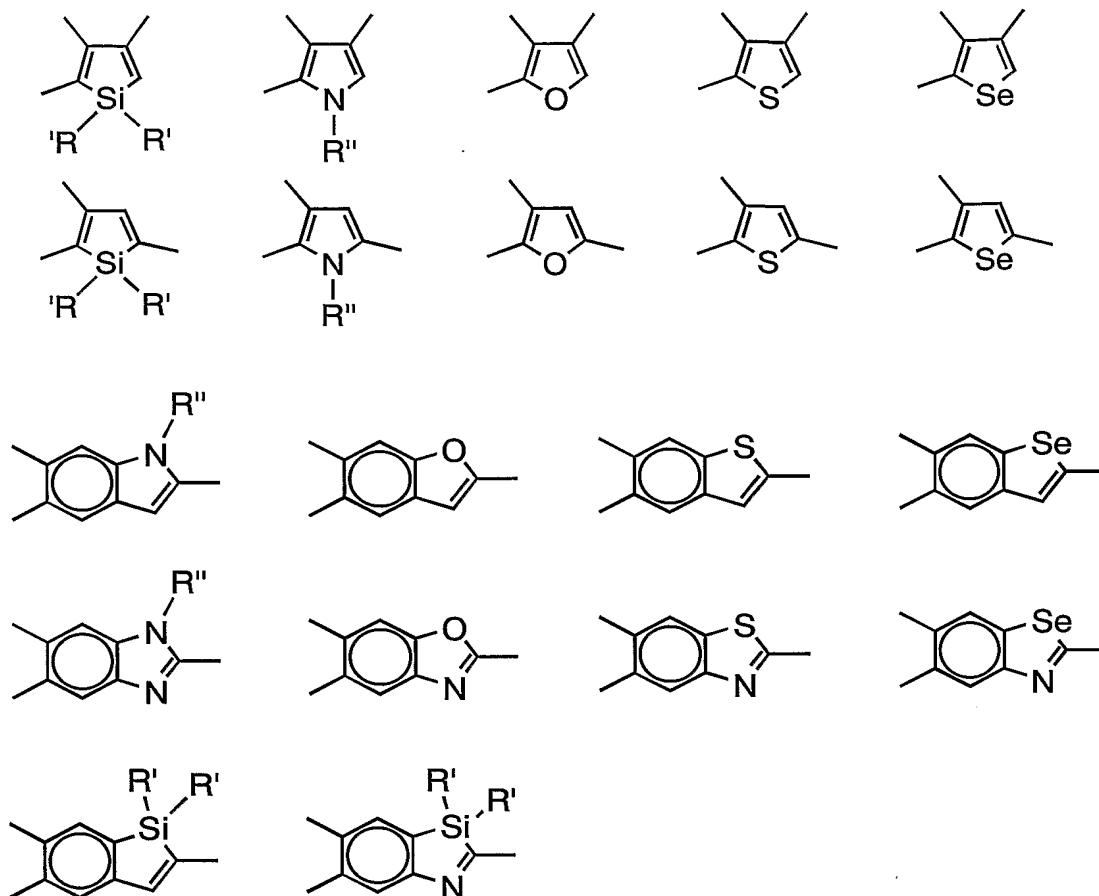
ここに複素環化合物とは、環式構造をもつ有機化合物のうち、環を構成する元素が炭素原子だけでなく、酸素、硫黄、窒素、リン、ホウ素、ケイ素などのヘテロ原子を環内に含むものをいう。

10 3価の複素環基としては、例えば以下のものが例示される。









- 5 上記式中、R' はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アルキルアミノ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアミノ基、アリールアルキル基、アリールアルコキシ基、アリールアルキルチオ基、アリールアルキルアミノ基、アシルオキシ基、アミド基、アリールアルケニル基、アリールアルキニル基、1 価の複素環基または
- 10 シアノ基を表す。

R' ' はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基、置換シリル基、アシル基、または 1 価の複素環基を表す。

- 3 価の芳香族炭化水素基、または 3 価の複素環基上に有していてもよい置換基としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換
- 15

シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基が例示される。

上記式 (1) 中、 $X^1$  および  $X^2$  は、それぞれ独立に、O, S, C (=O), S (=O),  $SO_2$ , C ( $R^1$ ) ( $R^2$ ), Si ( $R^3$ ) ( $R^4$ ), N ( $R^5$ ), B ( $R^6$ ), P ( $R^7$ ) または P (=O) ( $R^8$ ) を表す。ただし、 $X^1$  と  $X^2$  が同一になることはない。

式中、 $R^1 \sim R^8$  はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。

中でも、式 (1) の  $X^1$  が、C ( $R^1$ ) ( $R^2$ ), Si ( $R^3$ ) ( $R^4$ ), N ( $R^5$ ), B ( $R^6$ ), P ( $R^7$ ) または P (=O) ( $R^8$ )

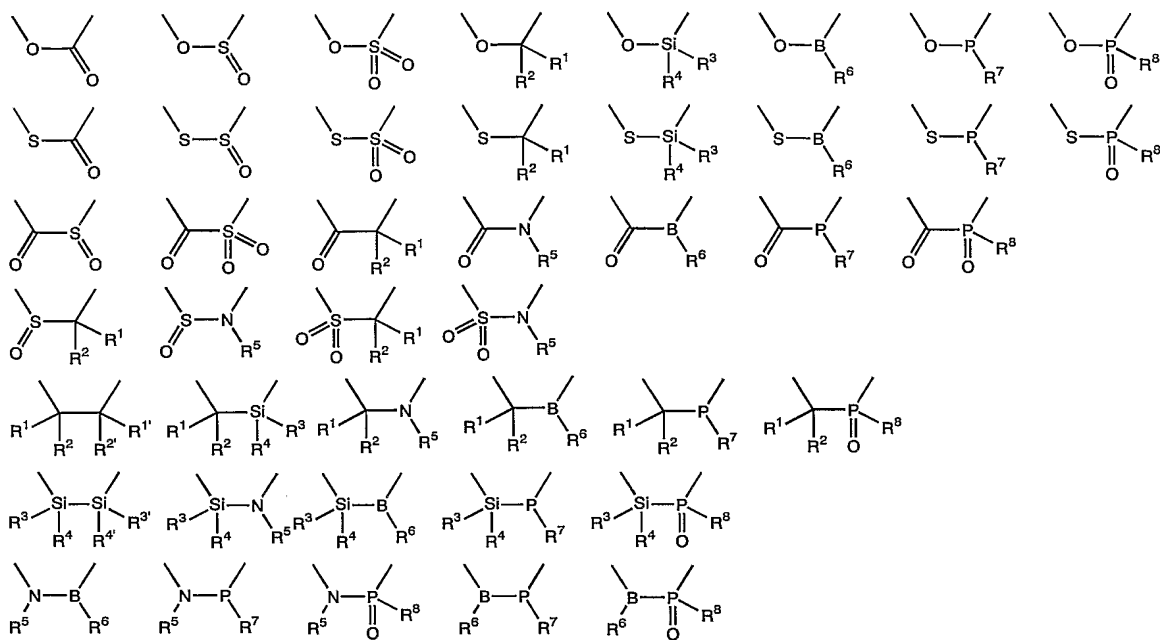
(式中、 $R^1 \sim R^8$  はそれぞれ独立に、前記と同じ意味を表す。)

であることが好ましく、

C ( $R^1$ ) ( $R^2$ )

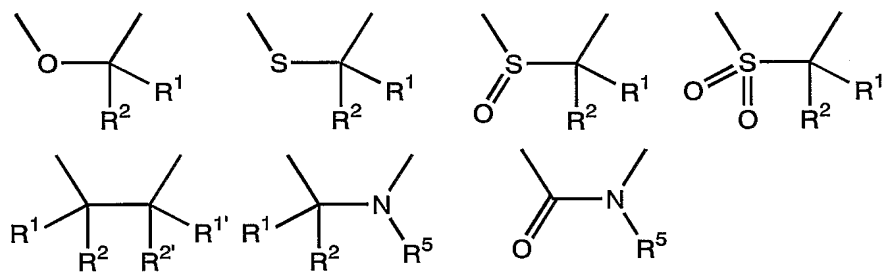
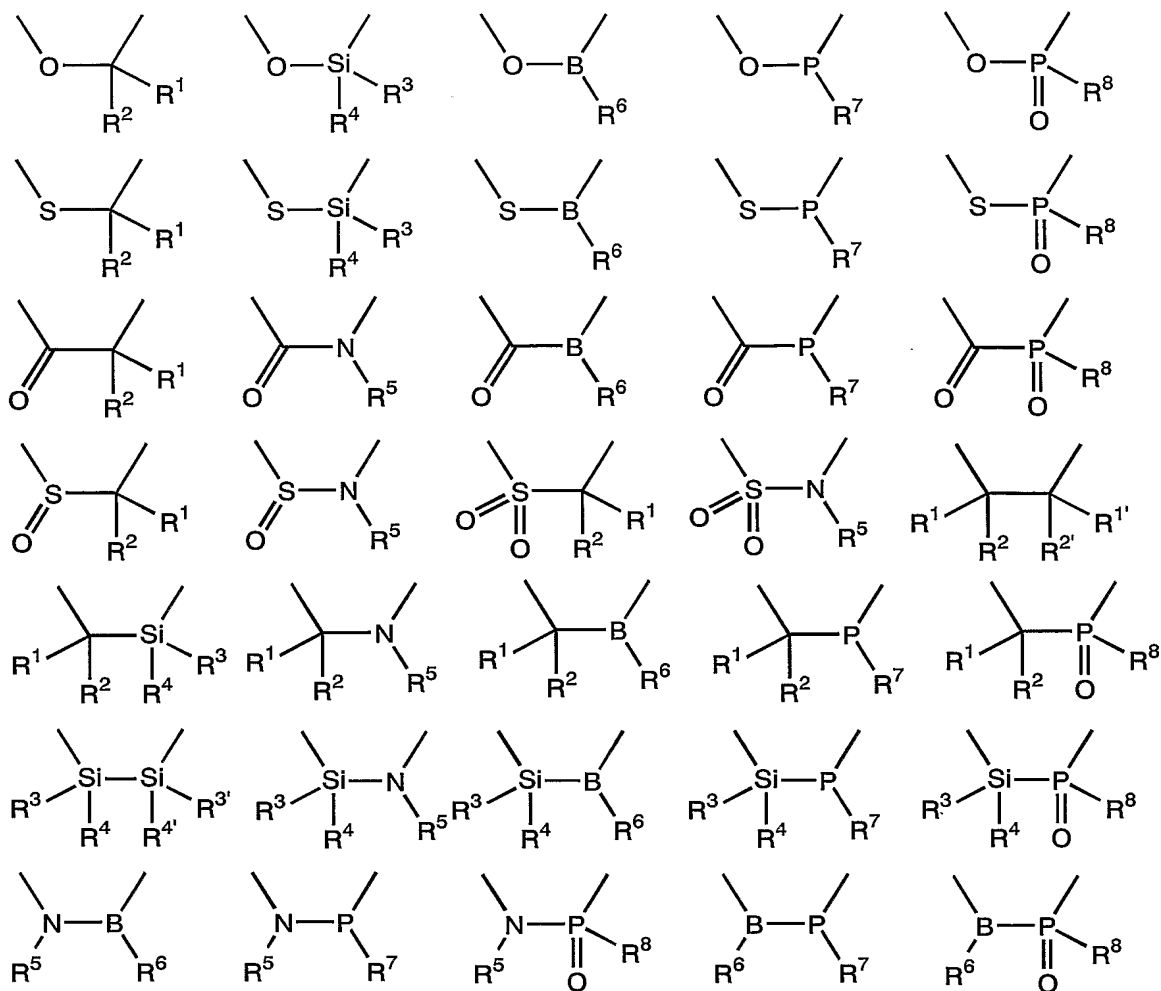
であることがより好ましい。

20  $-X^1-X^2-$ としては、下記 (26)、(27)、(28) に例示の基が例示される。



( 2 6 )

10



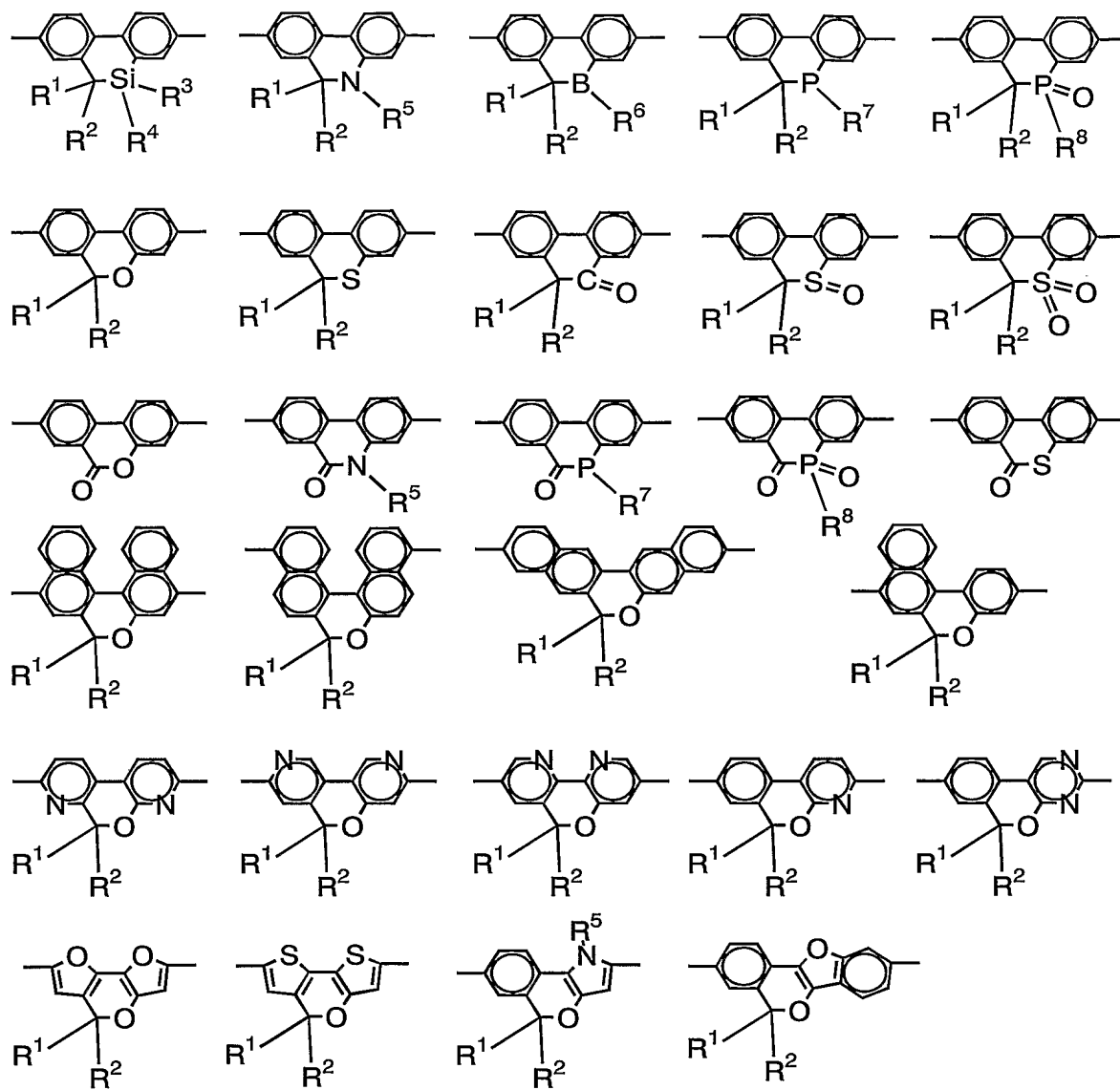
5

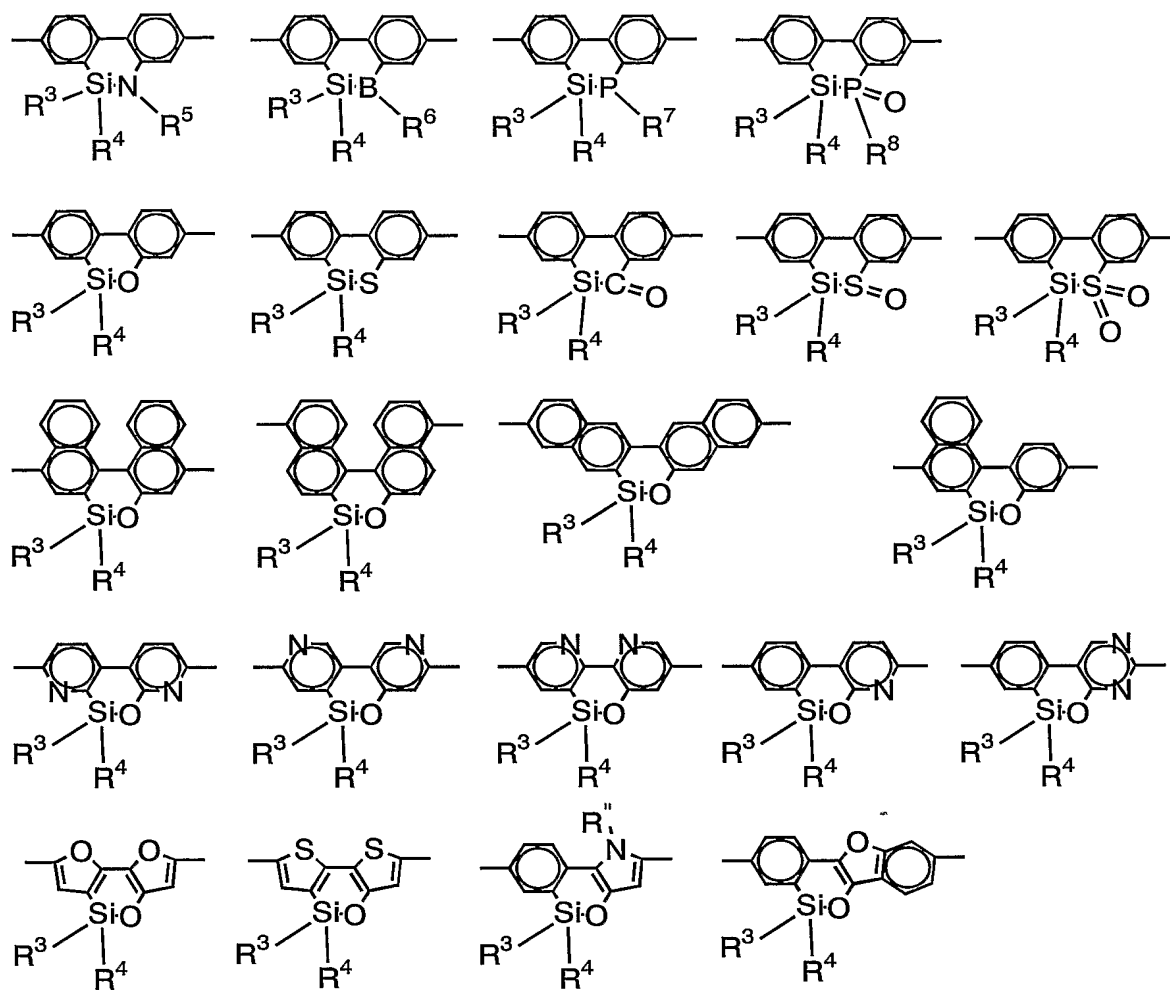
中でも、化合物の安定性の観点から (27)、(28) 式の基が好ましく、より好ましくは (28) 式の基である。

式 (1) で示される繰り返し単位として具体的には、以下の式 (29) ~ (33) で示される基、およびこれらの芳香族炭化水素基または複素環上にさらに置

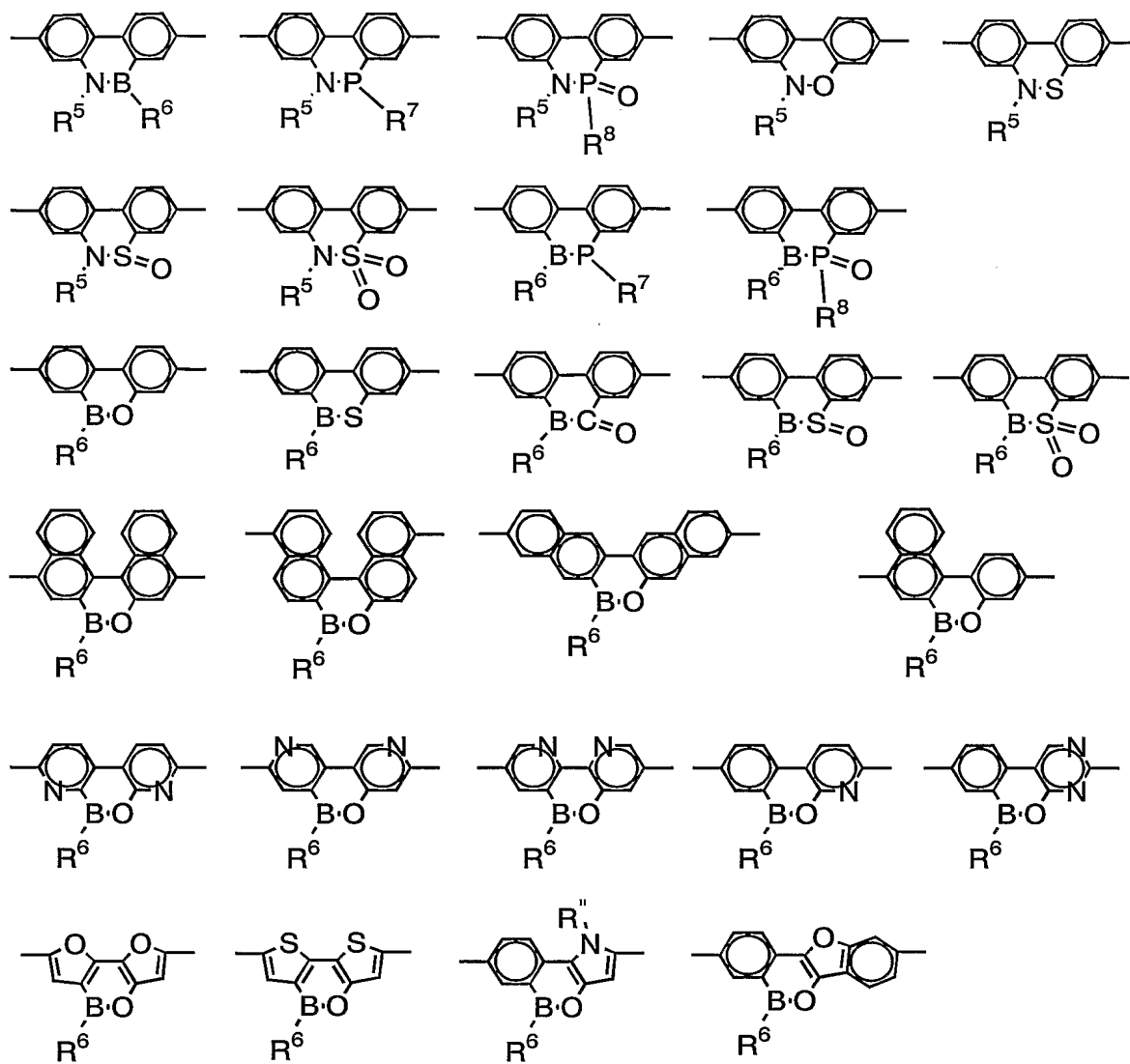
換基を有する基が例示される。

- これらのうち、式(29)～式(32)で示される基、およびこれらの芳香族炭化水素基または複素環上にさらに置換基を有する基が好ましく、式(29)で示される基、およびこれらの芳香族炭化水素基または複素環上にさらに置換基を
- 5 有する基がさらに好ましい。置換基としては、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシ基またはシアノ基が例示され、互いに結合して環を形成してもよい。
- 10



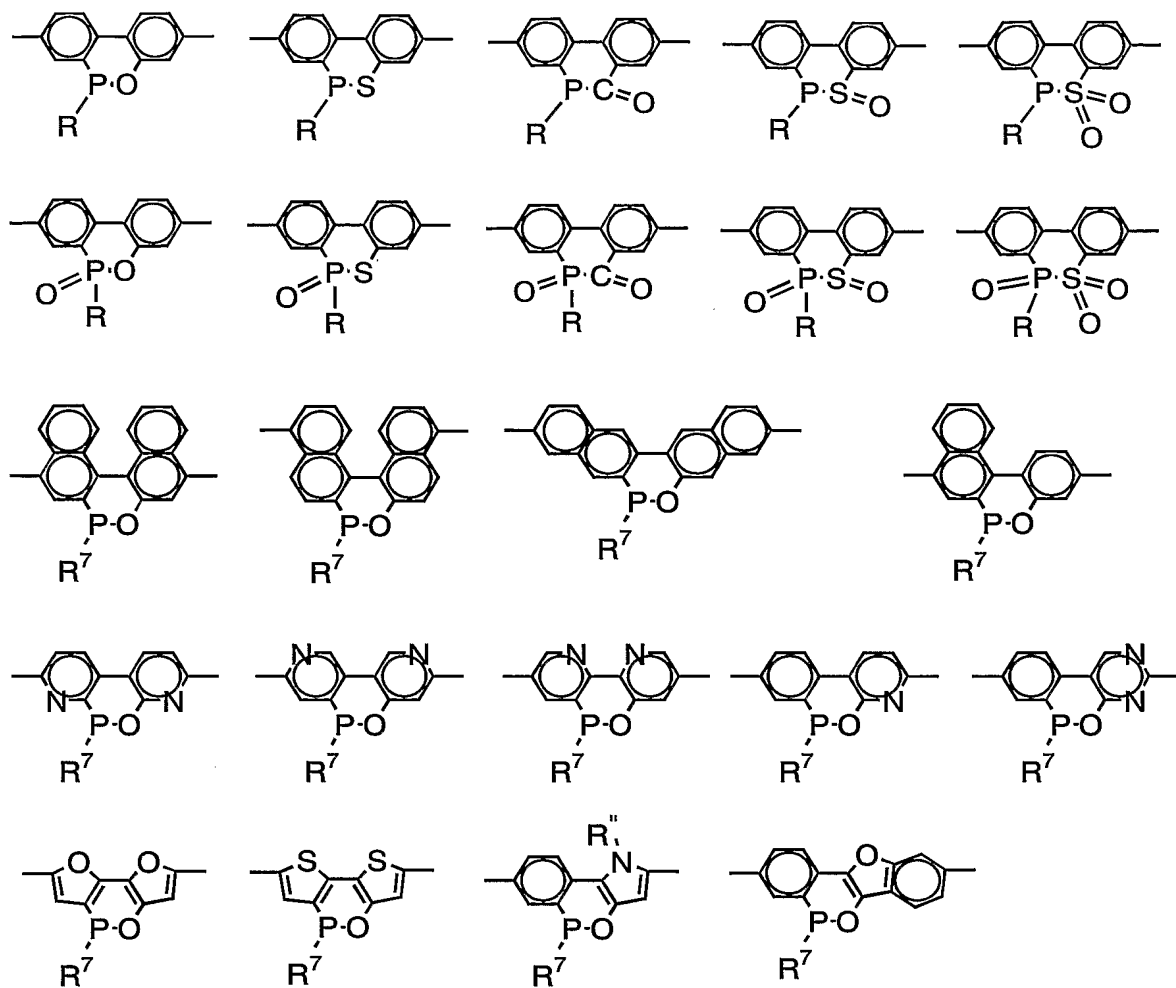


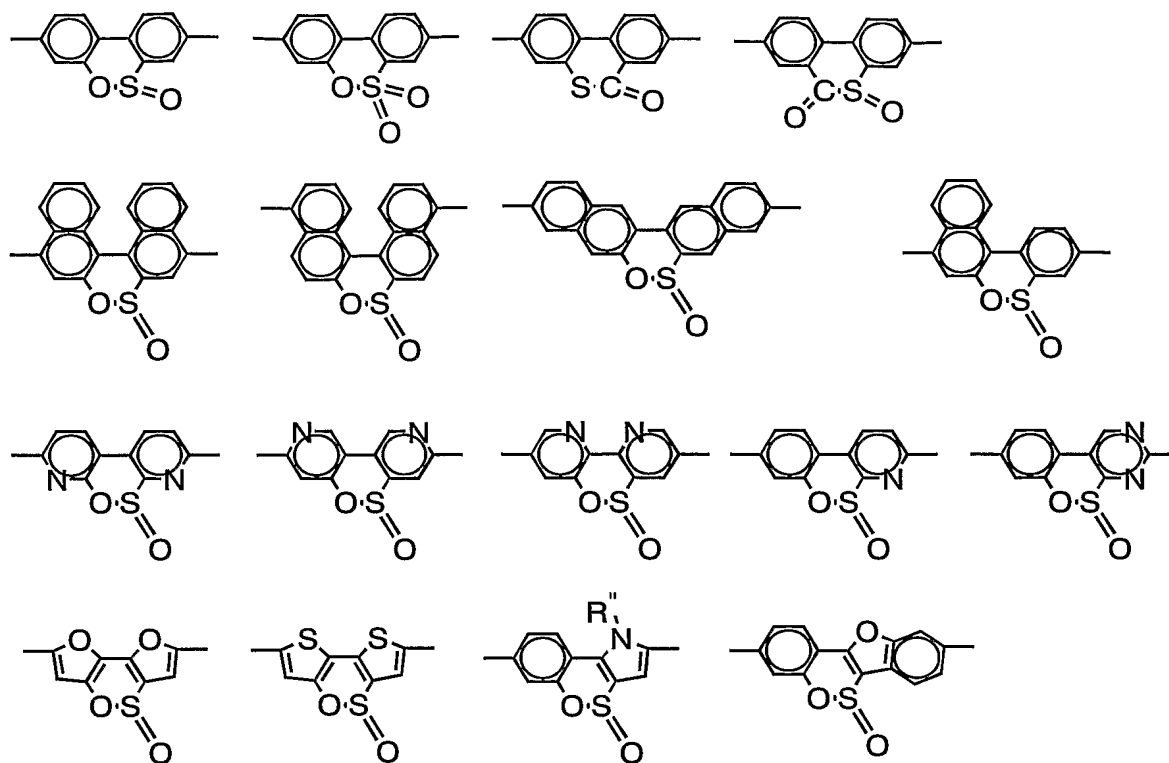
(30)



( 3 1 )

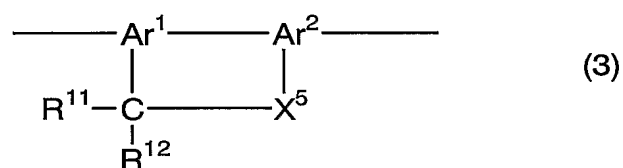






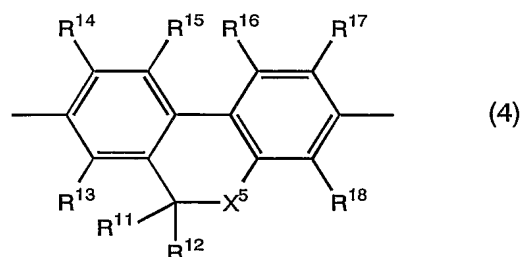
(33)

- 上記式(1)で示される繰返し単位として、蛍光強度の観点から好ましくは下記式(3)で示される繰返し単位であり、さらに好ましくは下記式(4)で示される繰返し単位である。



- Ar<sup>1</sup>、Ar<sup>2</sup>は上記と同じ意味を表す。R<sup>11</sup>およびR<sup>12</sup>はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1個の複素環基を表し、互いに結合して環を形成してもよい。X<sup>5</sup>はO、S、C(=O)、S(=O)、SO<sub>2</sub>、Si(R<sup>3</sup>)(R<sup>4</sup>)、N(R<sup>5</sup>)、B(R<sup>6</sup>)、P(R<sup>7</sup>)またはP(=O)(R<sup>8</sup>)を表す。

(式中、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>、R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>およびR<sup>8</sup>は上記と同じ意味を表す。)



式中、 $X^5$ 、 $R^{11}$  および  $R^{12}$  は上記と同じ意味を表す。 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$  および  $R^{18}$  はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{14}$  と  $R^{15}$  および  $R^{16}$  と  $R^{17}$  は互いに結合して芳香環または複素環等の環を形成してもよい。

高分子化合物の合成の容易さ、およびその蛍光強度の観点から、特に好ましくは、上記式 (4) において  $X^5$  が酸素原子の場合である。

次に上記式 (2) で示される繰返し単位について説明する。上記式 (2) における  $Ar^3$  および  $Ar^4$  は、それぞれ独立に、3 価の芳香族炭化水素基または 3 価の複素環基を表す。

$X^3$  および  $X^4$  は、それぞれ独立に、N、B、P、C ( $R^9$ ) または Si ( $R^{10}$ ) を表す。ただし、 $X^3$  と  $X^4$  が同一になることはない。

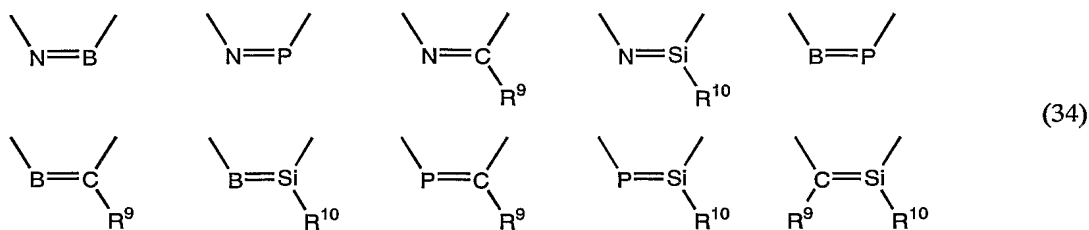
式中、 $R^9$  および  $R^{10}$  は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。

式 (2) の  $X^3$  は、C ( $R^9$ ) または Si ( $R^{10}$ )

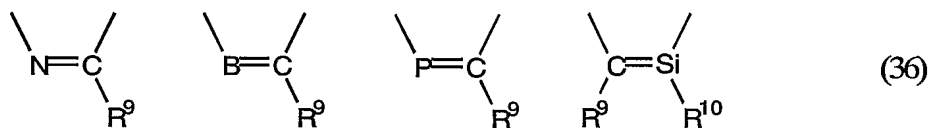
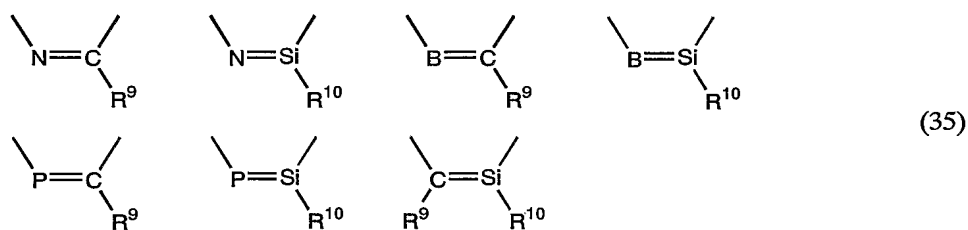
(式中、 $R^9$  および  $R^{10}$  は、それぞれ独立に、前記と同じ意味を表す。)

であることが好ましく、C ( $R^9$ ) であることがより好ましい。

−X<sup>3</sup>=X<sup>4</sup>−としては、下記式（34）、（35）、（36）に例示の基が挙げられる。



5

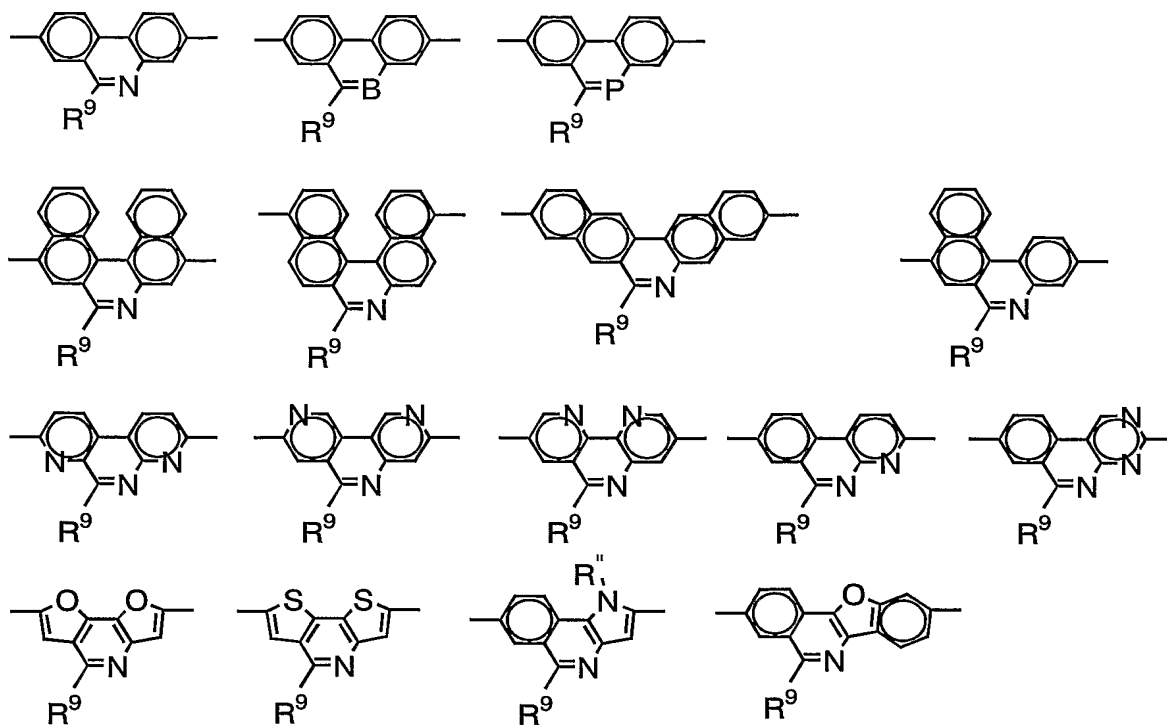


10 中でも、化合物の安定性の観点から（35）、（36）式の基が好ましく、より好ましくは（36）式の基である。

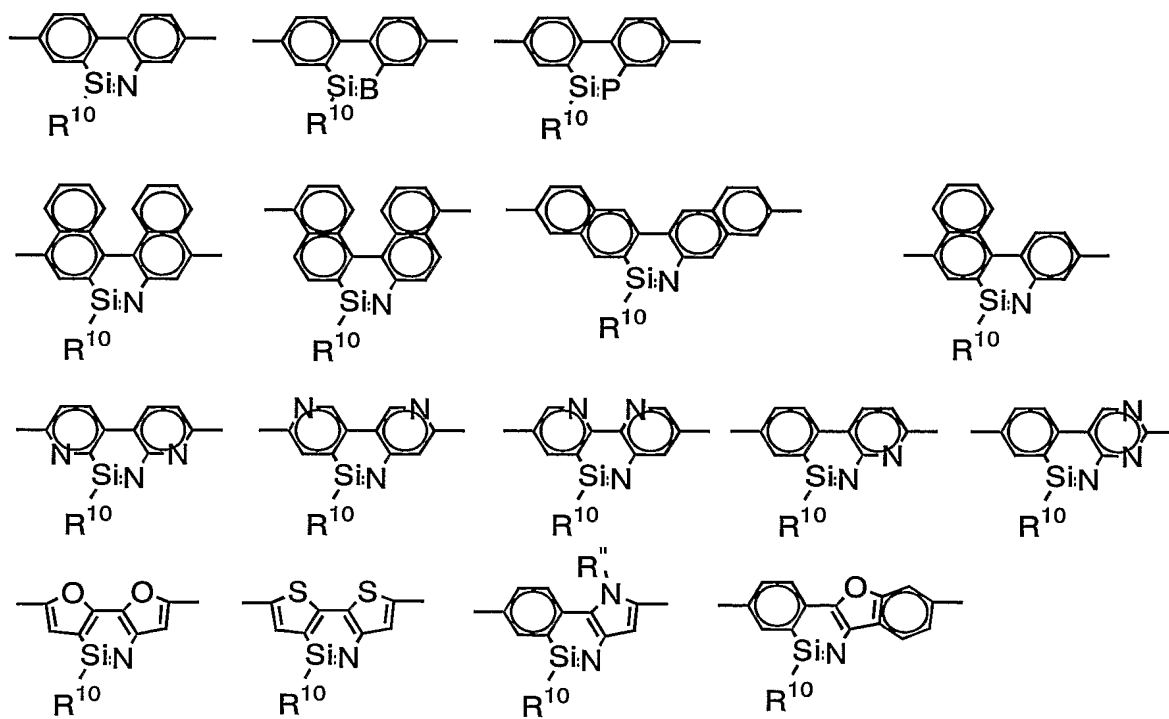
式（2）で示される繰り返し単位として、具体的には、以下の式（37）、（38）、（39）で示される基、およびこれらの芳香族炭化水素基または複素環上にさらに置換基を有する基が例示される。

15

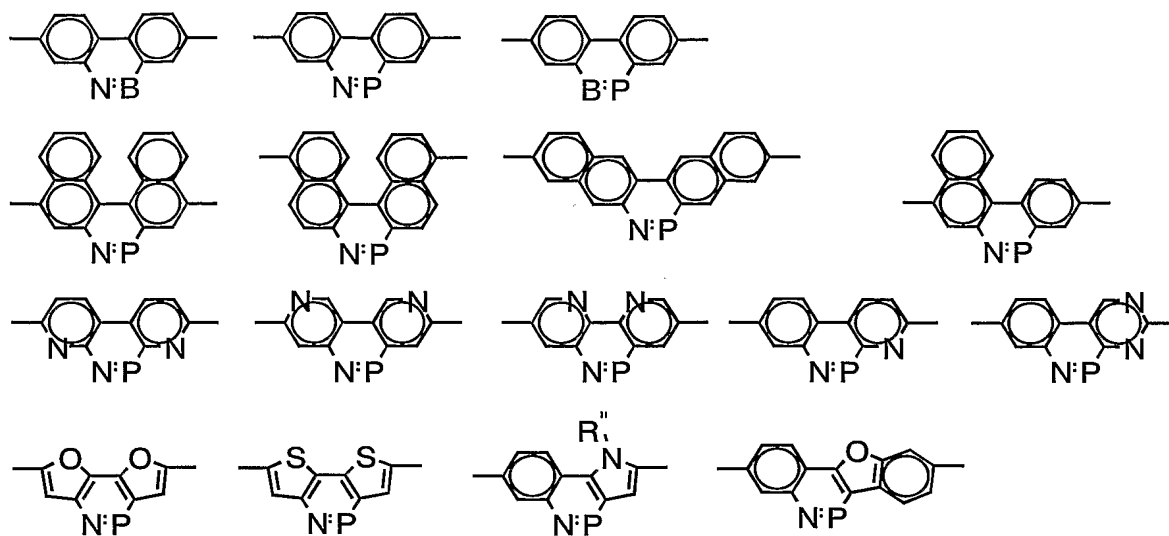
19



( 3 7 )



( 3 8 )



(39)

ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、よう素が例示される。

- 5 アルキル基としては、直鎖、分岐または環状のいずれでもよく、置換基を有していてもよい。炭素数は通常1～20程度であり、具体的には、メチル基、エチル基、プロピル基、*i*-プロピル基、ブチル基、*i*-ブチル基、*t*-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、2-エチルヘキシル基、ノニル基、デシル基、3, 7-ジメチルオクチル基、ラウリル基、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロブチル基、
- 10 パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基などが例示される。

- アルキルオキシ基としては、直鎖、分岐または環状のいずれでもよく、置換基を有していてもよい。炭素数は通常1～20程度であり、具体的には、メトキシ基、エトキシ基、プロピルオキシ基、*i*-プロピルオキシ基、ブトキシ基、*i*-ブトキシ基、*t*-ブトキシ基、ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基、シクロヘキシルオキシ基、ヘプチルオキシ基、オクチルオキシ基、2-エチルヘキシルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、3, 7-ジメチルオクチルオキシ基、ラウリルオキシ基、トリフルオロメトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基、パーフルオロブトキシ基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、
- 15 メトキシメチルオキシ基、2-メトキシエチルオキシ基などが例示される。

- アルキルチオ基は、直鎖、分岐または環状のいずれでもよく、置換基を有していてもよい。炭素数は通常1～20程度であり、具体的には、メチルチオ基、エ
- 20

チルチオ基、プロピルチオ基、*i*-プロピルチオ基、ブチルチオ基、*i*-ブチルチオ基、*t*-ブチルチオ基、ペンチルチオ基、ヘキシルチオ基、シクロヘキシルチオ基、ヘプチルチオ基、オクチルチオ基、2-エチルヘキシルチオ基、ノニルチオ基、デシルチオ基、3, 7-ジメチルオクチルチオ基、ラウリルチオ基、  
5 トリフルオロメチルチオ基などが例示される。

アリール基は、置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~60程度であり、具体的には、フェニル基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル基 ( $C_1 \sim C_{12}$  は、炭素数1~12であることを示す。以下も同様である。)、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、ペンタフルオロフェニル基、ピリジル  
10 基、ピリダジニル基、ピリミジル基、ピラジル基、トリアジル基などが例示される。

アリールオキシ基としては、芳香環上に置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~60程度であり、具体的には、フェノキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェノキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェノキシ基、1-ナフチルオキシ基、2-ナ  
15 フチルオキシ基、ペンタフルオロフェニルオキシ基、ピリジルオキシ基、ピリダジニルオキシ基、ピリミジルオキシ基、ピラジルオキシ基、トリアジルオキシ基などが例示される。

アリールチオ基としては、芳香環上に置換基を有していてもよく、炭素数は通常3~60程度であり、具体的には、フェニルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニルチオ基、1-ナフチルチオ基、2-  
20 ナフチルチオ基、ペンタフルオロフェニルチオ基、ピリジルチオ基、ピリダジニルチオ基、ピリミジルチオ基、ピラジルチオ基、トリアジルチオ基などが例示される。

アリールアルキル基としては、置換基を有していてもよく、炭素数は通常7~  
25 60程度であり、具体的には、フェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル基、1-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル基、2-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル基などが例示される。

アリールアルキルオキシ基は、置換基を有していてもよく、炭素数は通常7~  
30 60程度であり、具体的には、フェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  ア

ルコキシフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシ基、1-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシ基、2-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシ基などが例示される。

- アリアルアルキルチオ基としては、置換基を有していてもよく、炭素数は通常  
5 7～60程度であり、具体的には、フェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチオ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチオ基、1-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチオ基、2-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチオ基などが例示される。

- アシル基は、炭素数は通常2～20程度であり、具体的には、アセチル基、  
10 プロピオニル基、ブチリル基、イソブチリル基、ピバロイル基、ベンゾイル基、トリフルオロアセチル基、ペンタフルオロベンゾイル基などが例示される。

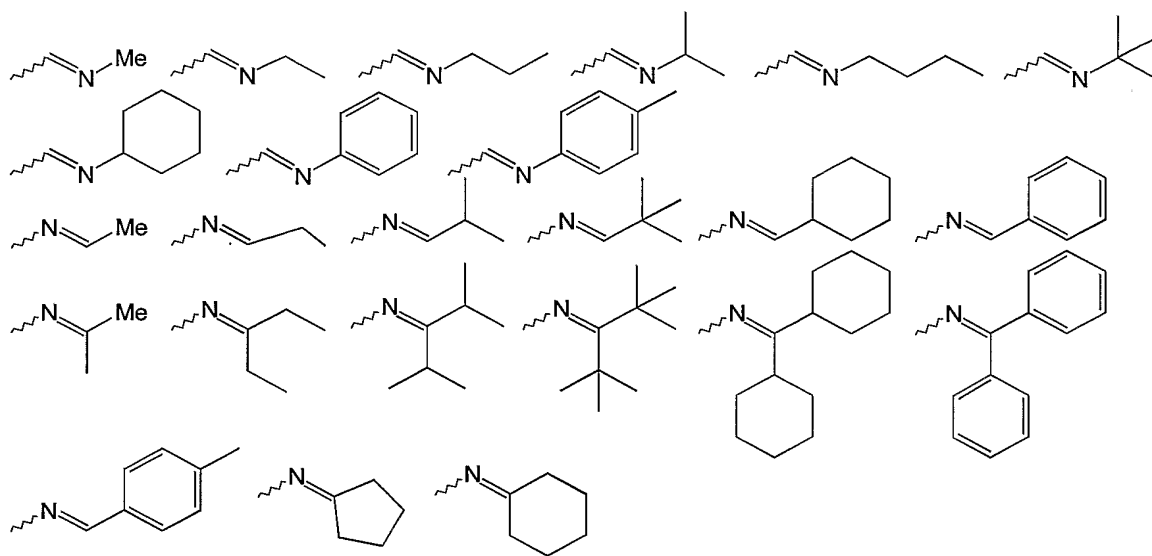
- アシルオキシ基は、炭素数は通常2～20程度であり、具体的には、アセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ブチリルオキシ基、イソブチリルオキシ基、ピバロイルオキシ基、ベンゾイルオキシ基、トリフルオロアセチルオキシ基、ペンタ  
15 フルオロベンゾイルオキシ基などが例示される。

- アミド基は、炭素数は通常2～20程度であり、具体的には、ホルムアミド基、アセトアミド基、プロピオアミド基、ブチロアミド基、ベンズアミド基、トリフルオロアセトアミド基、ペンタフルオロベンズアミド基、ジホルムアミド基、ジアセトアミド基、ジプロピオアミド基、ジブチロアミド基、ジベンズアミド基、  
20 ジトリフルオロアセトアミド基、ジペンタフルオロベンズアミド基などが例示される。

酸イミド基は、スクシンイミド基、フタル酸イミド基などが例示される。

イミン残基は、炭素数2～20程度であり、具体的には、以下の構造式で示される化合物が例示される。





- 置換アミノ基は、炭素数は通常1～40程度であり、具体的には、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、エチルアミノ基、ジエチルアミノ基、プロピルアミノ基、ジプロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、*t*-ブチルアミノ基、ペンチルアミノ基、ヘキシルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ヘプチルアミノ基、オクチルアミノ基、2-エチルヘキシルアミノ基、ノニルアミノ基、デシルアミノ基、3, 7-ジメチルオクチルアミノ基、ラウリルアミノ基、シクロペンチルアミノ基、ジシクロペンチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ジシクロヘキシルアミノ基、ピロリジル基、ピペリジル基、ジトリフルオロメチルアミノ基、フェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニルアミノ基、ジ( $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル)アミノ基、ジ( $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル)アミノ基、1-ナフチルアミノ基、2-ナフチルアミノ基、ペンタフルオロフェニルアミノ基、ピリジルアミノ基、ピリダジニルアミノ基、ピリミジルアミノ基、ピラジルアミノ基、トリアジルアミノ基、フェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルアミノ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルアミノ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルアミノ基、ジ( $C_1 \sim C_{12}$  アルコキシフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル)アミノ基、ジ( $C_1 \sim C_{12}$  アルキルフェニル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキル)アミノ基、1-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルアミノ基、2-ナフチル- $C_1 \sim C_{12}$  アルキルアミノ基などが例示される。

置換シリル基としては、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリ-*n*-  
プロピルシリル基、トリ-*i*-プロピルシリル基、*t*-ブチルシリルジメチル  
シリル基、トリフェニルシリル基、トリ-*p*-キシリルシリル基、トリベンジル  
シリル基、ジフェニルメチルシリル基、*t*-ブチルジフェニルシリル基、ジメチ  
5 ルフェニルシリル基などが例示される。

置換シリルオキシ基としては、トリメチルシリルオキシ基、トリエチルシリル  
オキシ基、トリ-*n*-プロピルシリルオキシ基、トリ-*i*-プロピルシリルオキシ  
基、*t*-ブチルシリルジメチルシリルオキシ基、トリフェニルシリルオキシ基、  
トリ-*p*-キシリルシリルオキシ基、トリベンジルシリルオキシ基、ジフェニル  
10 メチルシリルオキシ基、*t*-ブチルジフェニルシリルオキシ基、ジメチルフェニ  
ルシリルオキシ基などが例示される。

置換シリルチオ基としては、トリメチルシリルチオ基、トリエチルシリルチオ  
基、トリ-*n*-プロピルシリルチオ基、トリ-*i*-プロピルシリルチオ基、*t*-  
ブチルシリルジメチルシリルチオ基、トリフェニルシリルチオ基、トリ-*p*-キ  
15 シリルシリルチオ基、トリベンジルシリルチオ基、ジフェニルメチルシリルチオ  
基、*t*-ブチルジフェニルシリルチオ基、ジメチルフェニルシリルチオ基などが  
例示される。

置換シリルアミノ基としては、トリメチルシリルアミノ基、トリエチルシリル  
アミノ基、トリ-*n*-プロピルシリルアミノ基、トリ-*i*-プロピルシリルアミ  
20 ノ基、*t*-ブチルシリルジメチルシリルアミノ基、トリフェニルシリルアミノ基、  
トリ-*p*-キシリルシリルアミノ基、トリベンジルシリルアミノ基、ジフェニル  
メチルシリルアミノ基、*t*-ブチルジフェニルシリルアミノ基、ジメチルフェニ  
ルシリルアミノ基、ジ（トリメチルシリル）アミノ基、ジ（トリエチルシリル）  
アミノ基、ジ（トリ-*n*-プロピルシリル）アミノ基、ジ（トリ-*i*-プロピル  
25 シリル）アミノ基、ジ（*t*-ブチルシリルジメチルシリル）アミノ基、ジ（トリ  
フェニルシリル）アミノ基、ジ（トリ-*p*-キシリルシリル）アミノ基、ジ（トリ  
ベンジルシリル）アミノ基、ジ（ジフェニルメチルシリル）アミノ基、ジ（*t*-  
ブチルジフェニルシリル）アミノ基、ジ（ジメチルフェニルシリル）アミノ基  
などが例示される。

30 1 価の複素環基とは、複素環化合物から水素原子1個を除いた残りの原子団を

いい、炭素数は通常4～60程度であり、具体的には、チエニル基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチエニル基、ピロリル基、フリル基、ピリジル基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルピリジル基、イミダゾリル基、ピラゾリル基、トリアゾリル基、オキサゾリル基、チアゾール基、チアジアゾール基などが例示される。

- 5      また、本発明における1価の複素環基としては、ヘテロアリールオキシ基およびヘテロアリールメルカプト基も挙げることができる。

ヘテロアリールオキシ基とは、複素環化合物から水素原子1個を酸素原子に置換した原子団をいい、炭素数は通常4～60程度であり、具体的には、チエニルオキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチエニルオキシ基、ピロリルオキシ基、フリルオキシ基、  
10      オキシ基、ピリジルオキシ基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルピリジルオキシ基、イミダゾリルオキシ基、ピラゾリルオキシ基、トリアゾリルオキシ基、オキサゾリルオキシ基、チアゾールオキシ基、チアジアゾールオキシ基などが例示される。

ヘテロアリールメルカプト基とは、複素環化合物から水素原子1個を硫黄原子に置換した原子団をいい、炭素数は通常4～60程度であり、具体的には、チエ  
15      ニルメルカプト基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルチエニルメルカプト基、ピロリルメルカプト基、フリルメルカプト基、ピリジルメルカプト基、 $C_1 \sim C_{12}$  アルキルピリジルメルカプト基、イミダゾリルメルカプト基、ピラゾリルメルカプト基、トリアゾリルメルカプト基、オキサゾリルメルカプト基、チアゾールメルカプト基、チアジアゾールメルカプト基などが例示される。

20      カルボキシル基( $-COOH$ )に代えて、カルボキシル基の水素が他の基に置換したアルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールアルキルオキシカルボニル基またはヘテロアリールオキシカルボニル基を例示することもできる。アルキルオキシカルボニル基におけるアルキルオキシ基としては、上記アルキルオキシ基に例示の基が挙げられる。アリールオキシカルボニル  
25      基におけるアリールオキシ基としては、上記アリールオキシ基に例示の基が挙げられる。アリールアルキルオキシカルボニル基におけるアリールアルキルオキシ基としては、上記アリールアルキルオキシ基に例示の基が挙げられる。ヘテロアリールオキシカルボニル基におけるヘテロアリールオキシ基としては、上記ヘテロアリールオキシ基に例示の基が挙げられる。

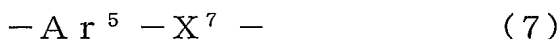
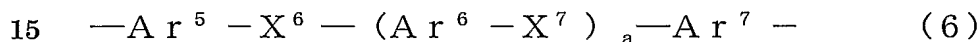
30      アリールアルケニル基、アリールエチニル基におけるアリール基としては、上

記のアリール基と同様な基が例示される。

本発明の高分子化合物は式（１）、式（２）で示される繰り返し単位をそれぞれ２種以上含んでいてもよい。

本発明の高分子化合物は、蛍光特性や電荷輸送特性を損なわない範囲で、式（１）、  
 5 式（２）で示される繰り返し単位以外の繰り返し単位を含んでいてもよい。また、  
 式（１）および式（２）で示される繰り返し単位の合計が全繰り返し単位の１０  
 モル％以上であることが好ましく、より好ましくは５０モル％以上であり、さら  
 に好ましくは８０モル％以上である。

本発明の高分子化合物は、蛍光強度を高める観点から、式（１）、（２）で示され  
 10 る繰り返し単位に加え、下記式（５）、式（６）、式（７）または式（８）で示さ  
 れる繰り返し単位を含むことが好ましい。

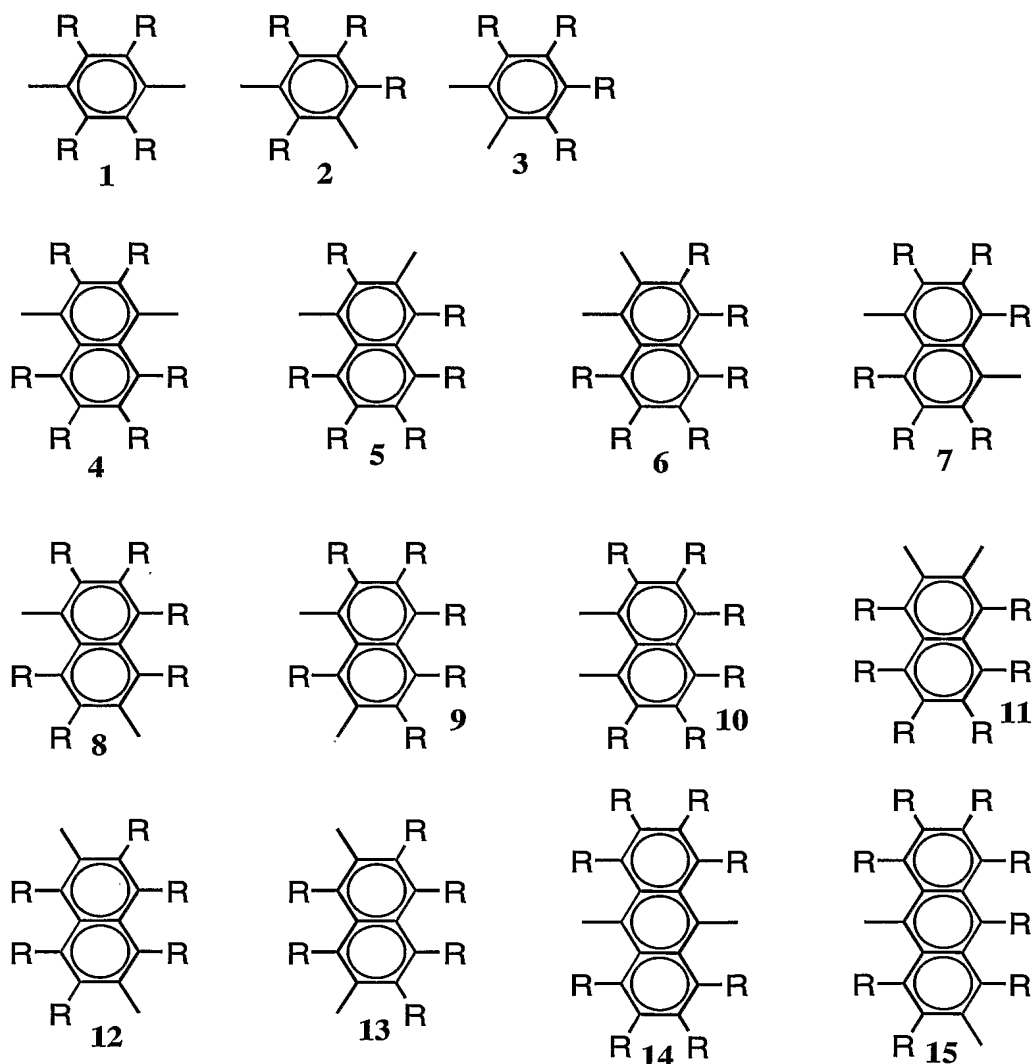


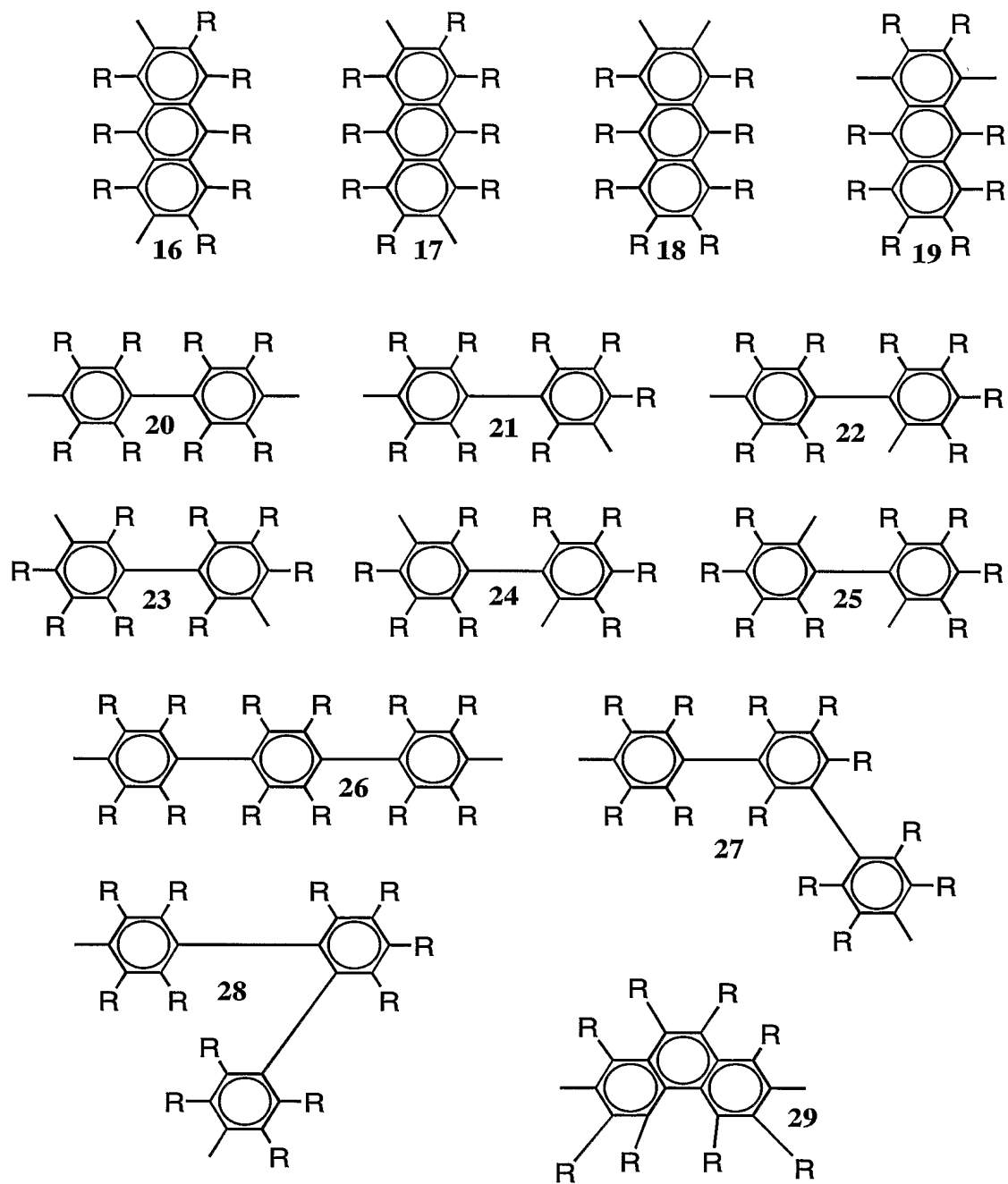
20 式中、 $Ar^5$ 、 $Ar^6$ 、および $Ar^7$ はそれぞれ独立にアリーレン基、２価の  
 複素環基または金属錯体構造を有する２価の基を表す。 $X^6$ は、 $-C\equiv C-$ 、 $-$   
 $N(R^{21})-$ 、または $-(SiR^{22}R^{23})_y-$ を示す。 $X^7$ は、 $-CR^{19}$   
 $=CR^{20}-$ 、 $-C\equiv C-$ 、 $-N(R^{21})-$ 、または $-(SiR^{22}R^{23})_y$   
 $-$ を表す。 $R^{19}$ および $R^{20}$ は、それぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリ  
 25 ール基、１価の複素環基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{21}$ 、 $R^{22}$   
 $^{23}$ および $R^{23}$ は、それぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリーレン基、１価の  
 複素環基またはアリーレンアルキル基を示す。 $a$ は０～１の整数を表す。 $b$ は１～  
 １２の整数を表す。

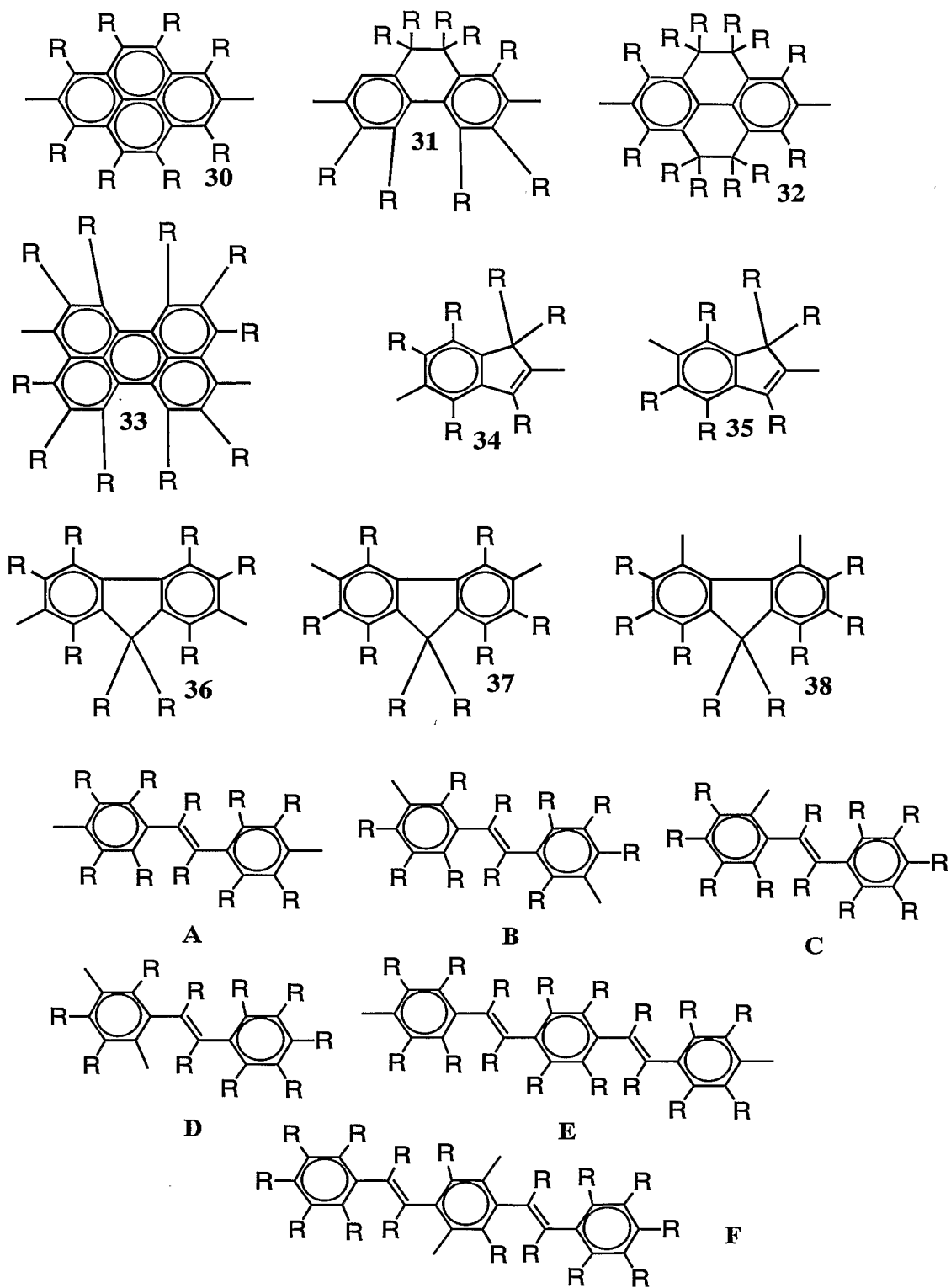
ここに、アリーレン基とは、芳香族炭化水素から、水素原子２個を除いた原子  
 30 団であり、環を構成する炭素数は通常６～６０程度であり、好ましくは６～２０

である。ここに芳香族炭化水素としては、縮合環をもつもの、独立したベンゼン環または縮合環2個以上が直接またはビニレン等の基を介して結合したものも含まれる。

- アリーレン基としては、フェニレン基（例えば、下図の式1～3）、ナフタレンジイル基（下図の式4～13）、アントラセンジイル基（下図の式14～19）、ビフェニルジイル基（下図の式20～25）、フルオレンジイル基（下図の式36～38）、ターフェニルジイル基（下図の式26～28）、スチルベンジイル（下図の式A～D）、ジスチルベンジイル（下図の式E、F）、縮合環化合物基（下図の式29～38）などが例示される。中でもフェニレン基、
- 10 ビフェニレン基、フルオレンジイル基、スチルベンジイル基が好ましい。







- 5 本発明において、2価の複素環基とは、複素環化合物から水素原子2個を除いた残りの原子団をいい、環を構成する炭素数は通常3～60程度である。

ここに複素環化合物とは、環式構造をもつ有機化合物のうち、環を構成する元素が炭素原子だけでなく、酸素、硫黄、窒素、リン、ホウ素、ヒ素などのヘテロ原子を環内に含むものをいう。

2 価の複素環基としては、例えば以下のものが挙げられる。

- 5      ヘテロ原子として、窒素を含む 2 価の複素環基；ピリジン-ジイル基（下図の式 39～44）、ジアザフェニレン基（下図の式 45～48）、キノリンジイル基（下図の式 49～63）、キノキサリンジイル基（下図の式 64～68）、アクリジンジイル基（下図の式 69～72）、ビピリジルジイル基（下図の式 73～75）、フェナントロリンジイル基（下図の式 76～78）、など。

- 10    ヘテロ原子としてけい素、窒素、硫黄、セレンなどを含みフルオレン構造を有する基（下図の式 79～93）。

ヘテロ原子としてけい素、窒素、硫黄、セレンなどを含む 5 員環複素環基：（下図の式 94～98）が挙げられる。

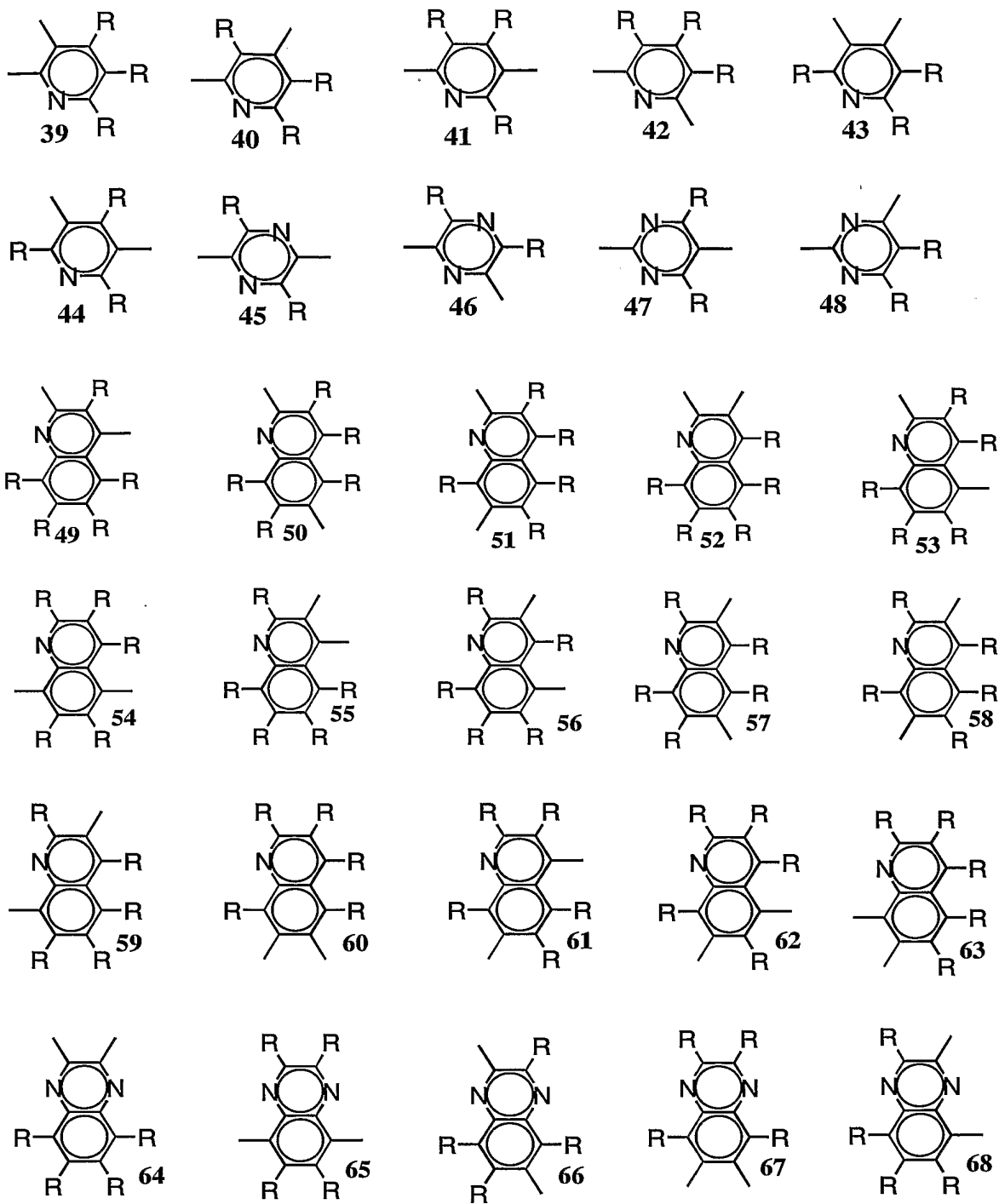
- 15    ヘテロ原子としてけい素、窒素、硫黄、セレンなどを含む 5 員環縮合複素基：（下図の式 99～108）が挙げられる。

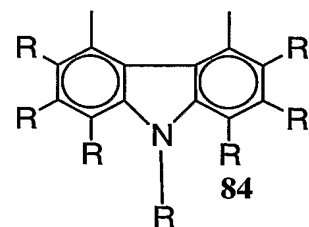
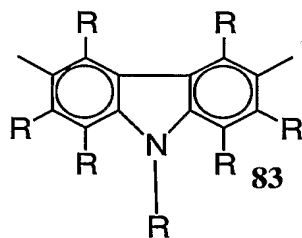
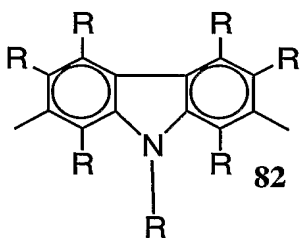
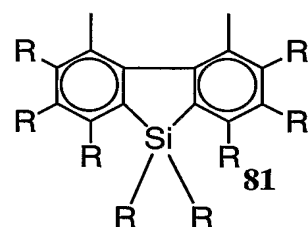
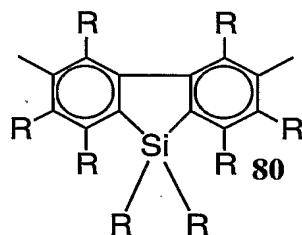
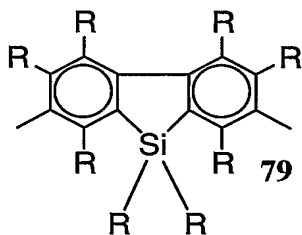
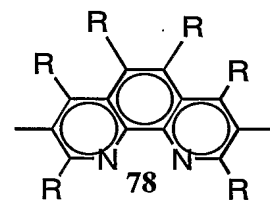
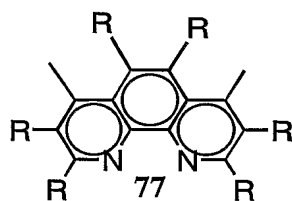
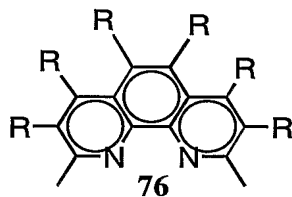
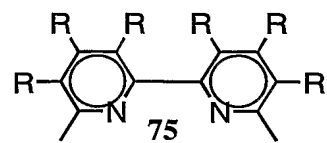
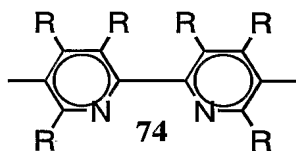
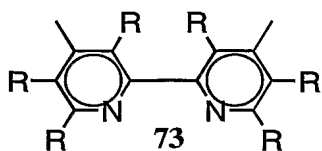
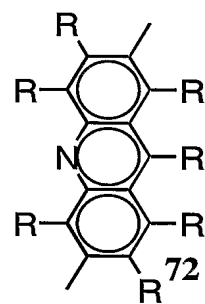
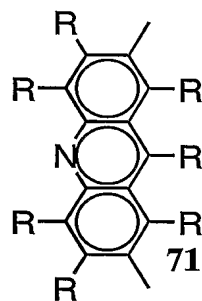
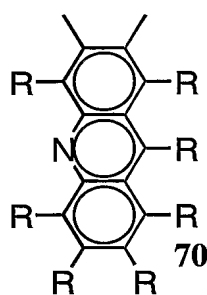
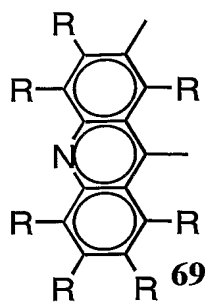
ヘテロ原子としてけい素、窒素、硫黄、セレンなどを含む 5 員環複素環基でそのヘテロ原子の  $\alpha$  位で結合し 2 量体やオリゴマーになっている基：（下図の式 109～113）が挙げられる。

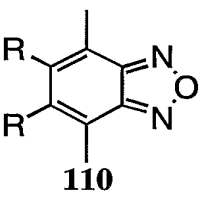
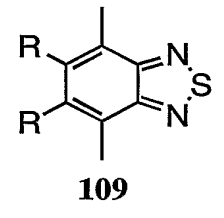
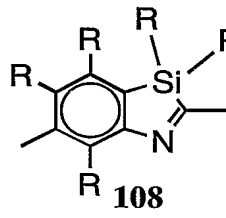
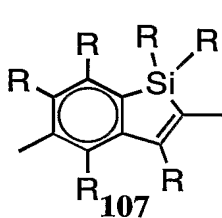
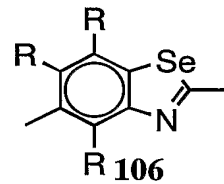
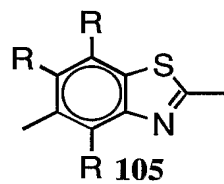
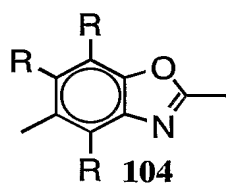
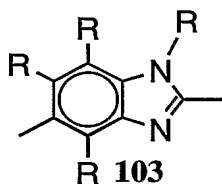
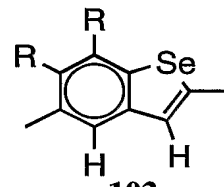
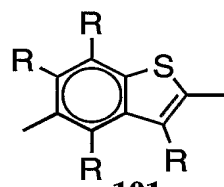
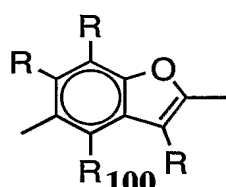
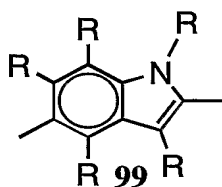
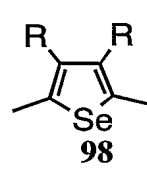
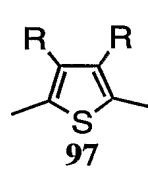
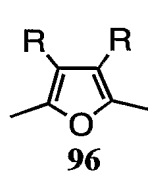
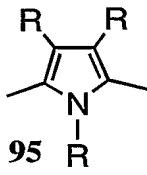
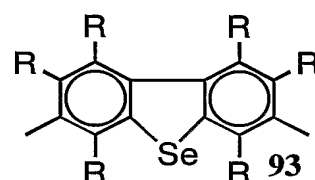
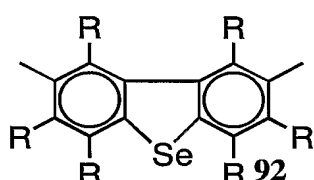
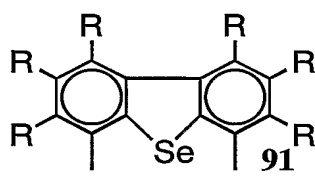
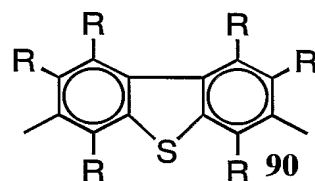
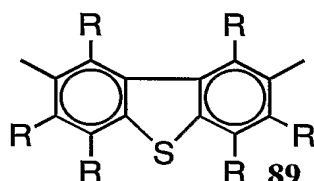
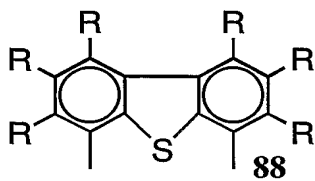
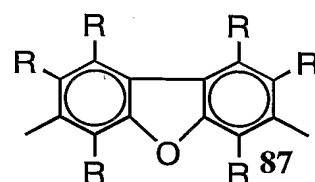
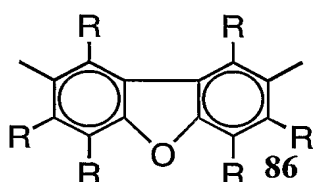
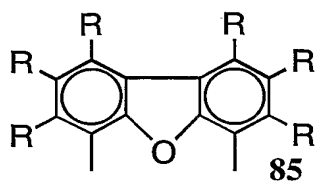
- 20    ヘテロ原子としてけい素、窒素、硫黄、セレンなどを含む 5 員環複素環基でそのヘテロ原子の  $\alpha$  位でフェニル基に結合している基：（下図の式 113～119）が挙げられる。

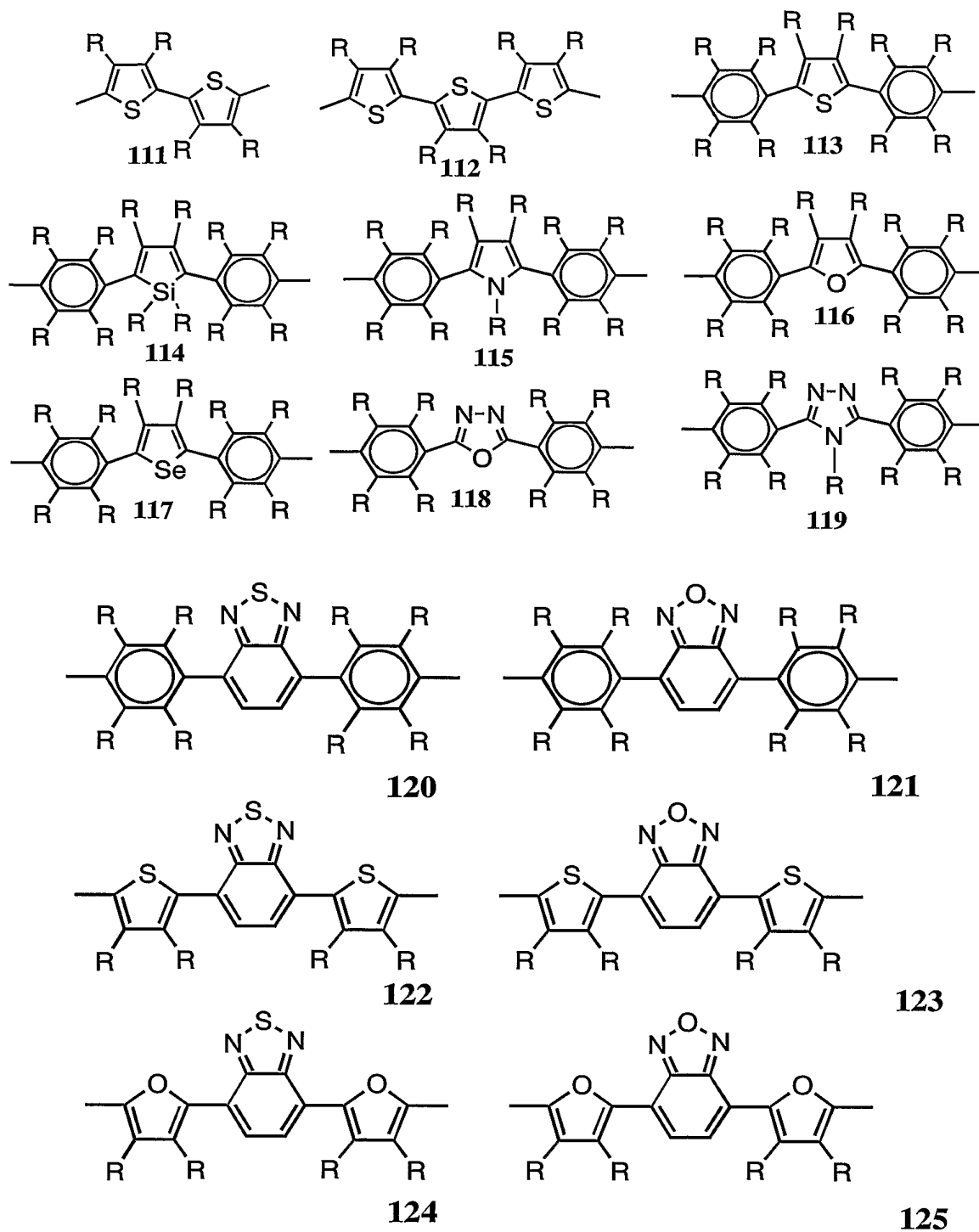
ヘテロ原子として酸素、窒素、硫黄、などを含む 5 員環縮合複素環基にフェニル基やフリル基、チエニル基が置換した基：（下図の式 120～125）が挙げられる。











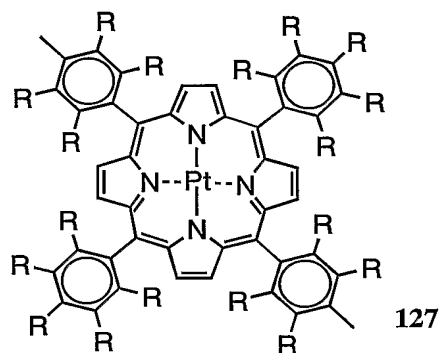
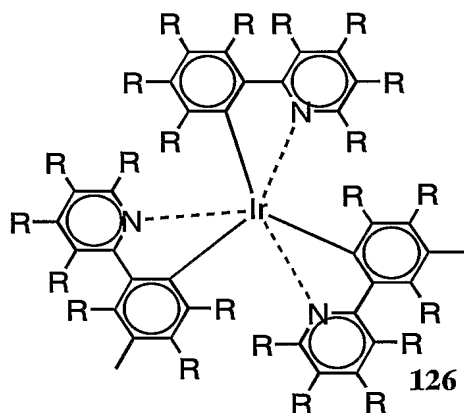
5 本発明において、金属錯体構造を有する2価の基とは、有機配位子を有する金属錯体の有機配位子から水素原子を2個除いた残りの2価の基である。

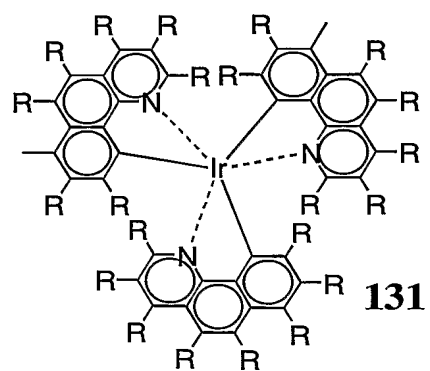
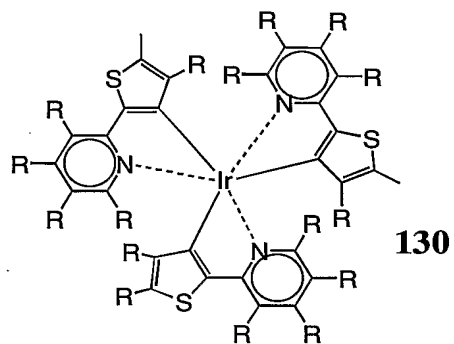
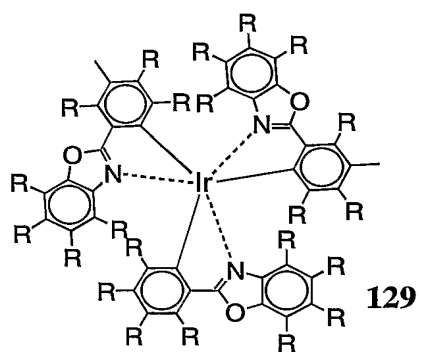
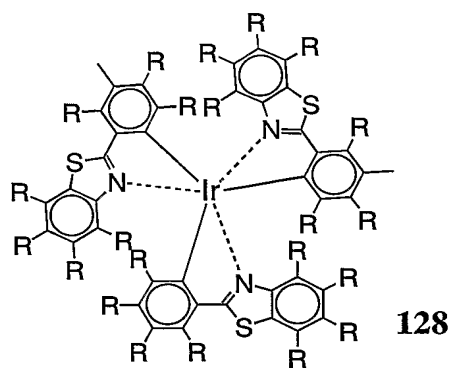
該有機配位子の炭素数は、通常4～60程度であり、例えば、8-キノリノール

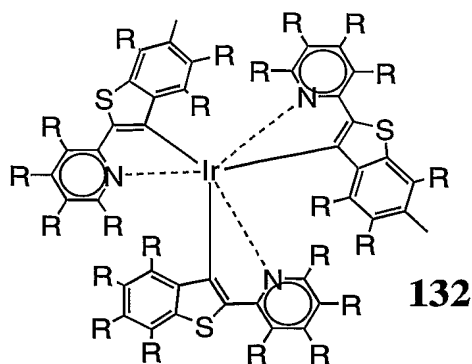
およびその誘導体、ベンゾキノリノールおよびその誘導体、2-フェニルピリジンおよびその誘導体、2-フェニルベンゾチアゾールおよびその誘導体、2-フェニルベンゾキサゾールおよびその誘導体、ポルフィリンおよびその誘導体などが挙げられる。

- 5 また、該錯体の中心金属としては、例えば、アルミニウム、亜鉛、ベリリウム、イリジウム、白金、金、ユーロピウム、テルビウムなどが挙げられる。  
有機配位子を有する金属錯体としては、低分子の蛍光材料、燐光材料として公知の金属錯体、三重項発光錯体などが挙げられる。

10 金属錯体構造を有する2価の基としては、具体的には、以下の(126~132)が例示される。



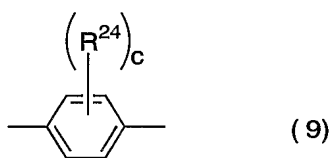




上記の式 1 ～ 132 および A ～ F で示した例において、R はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。

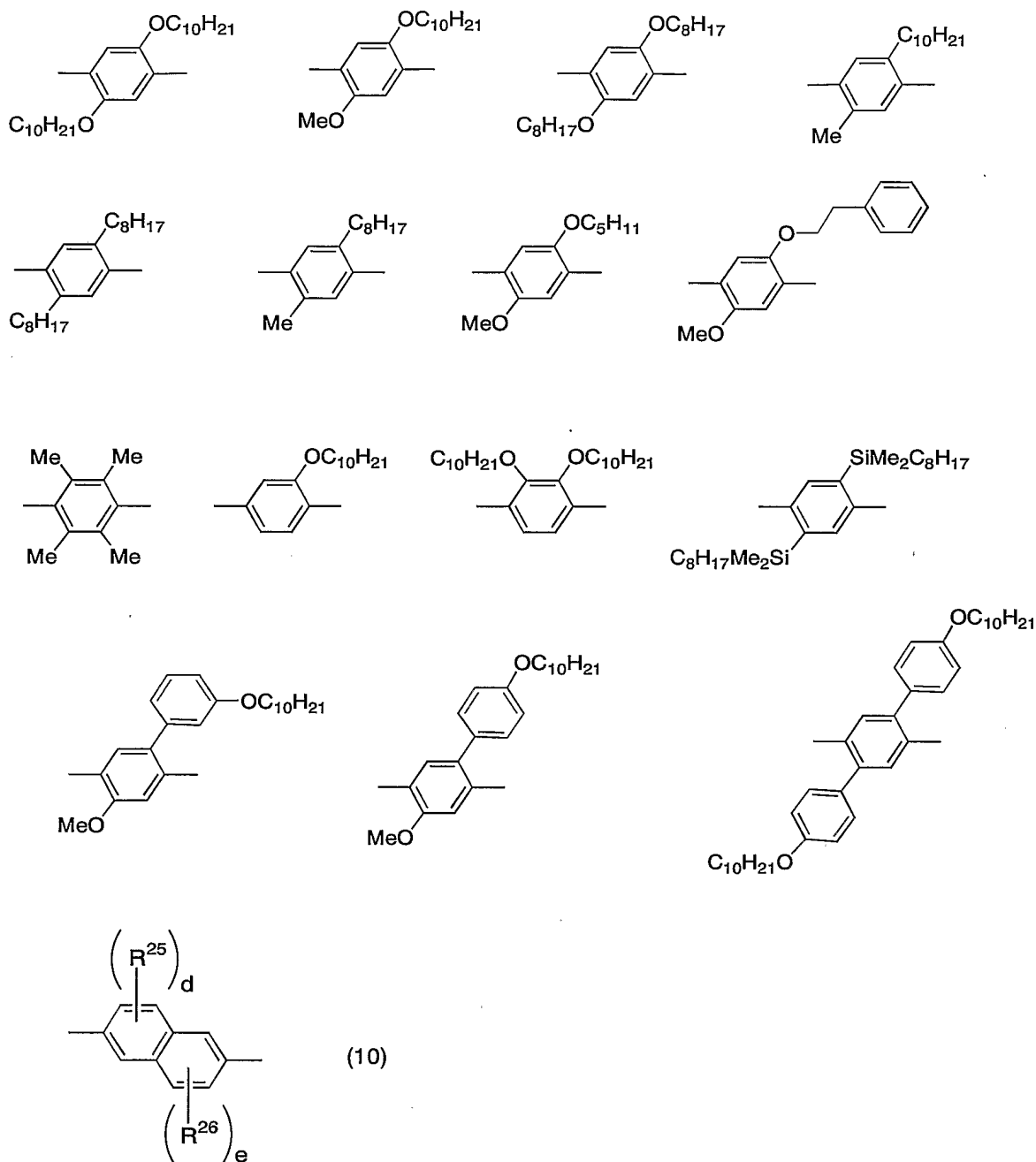
また、式 1 ～ 132 の基が有する炭素原子は、窒素原子、酸素原子または硫黄原子と置き換えられていてもよく、水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。

上記式 (5) で示される繰り返し単位のうち、下記式 (9)、式 (10)、式 (11)、式 (12)、式 (13)、または式 (14) で示される繰り返し単位を含むことが発光強度の観点から好ましい。



式中、 $R^{24}$  は、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。c は 0 ～ 4 の整数を表す。

式（９）の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる。



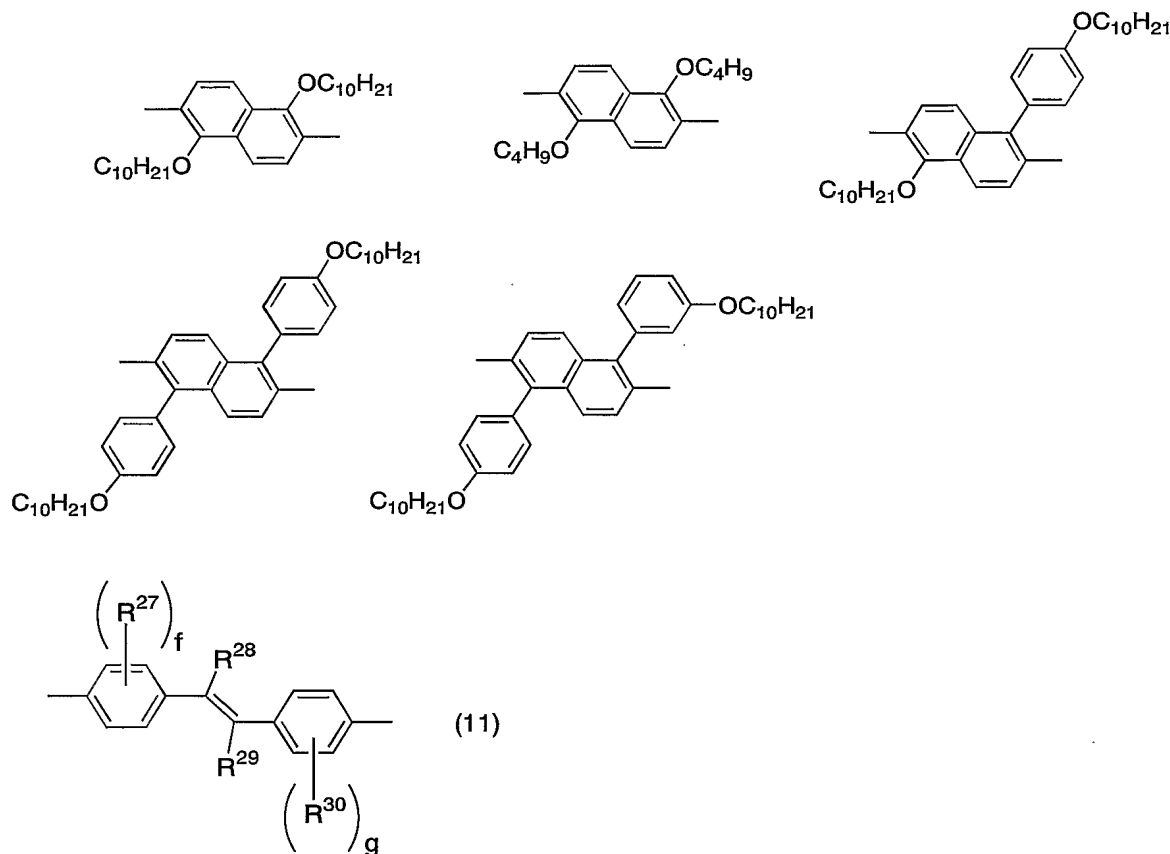
5

式中、 $R^{25}$  および  $R^{26}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、



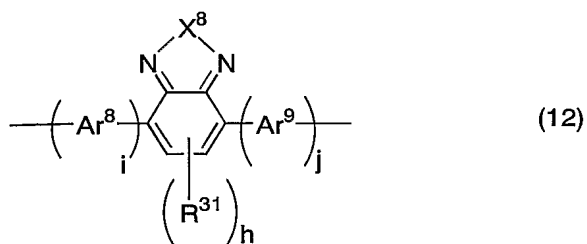
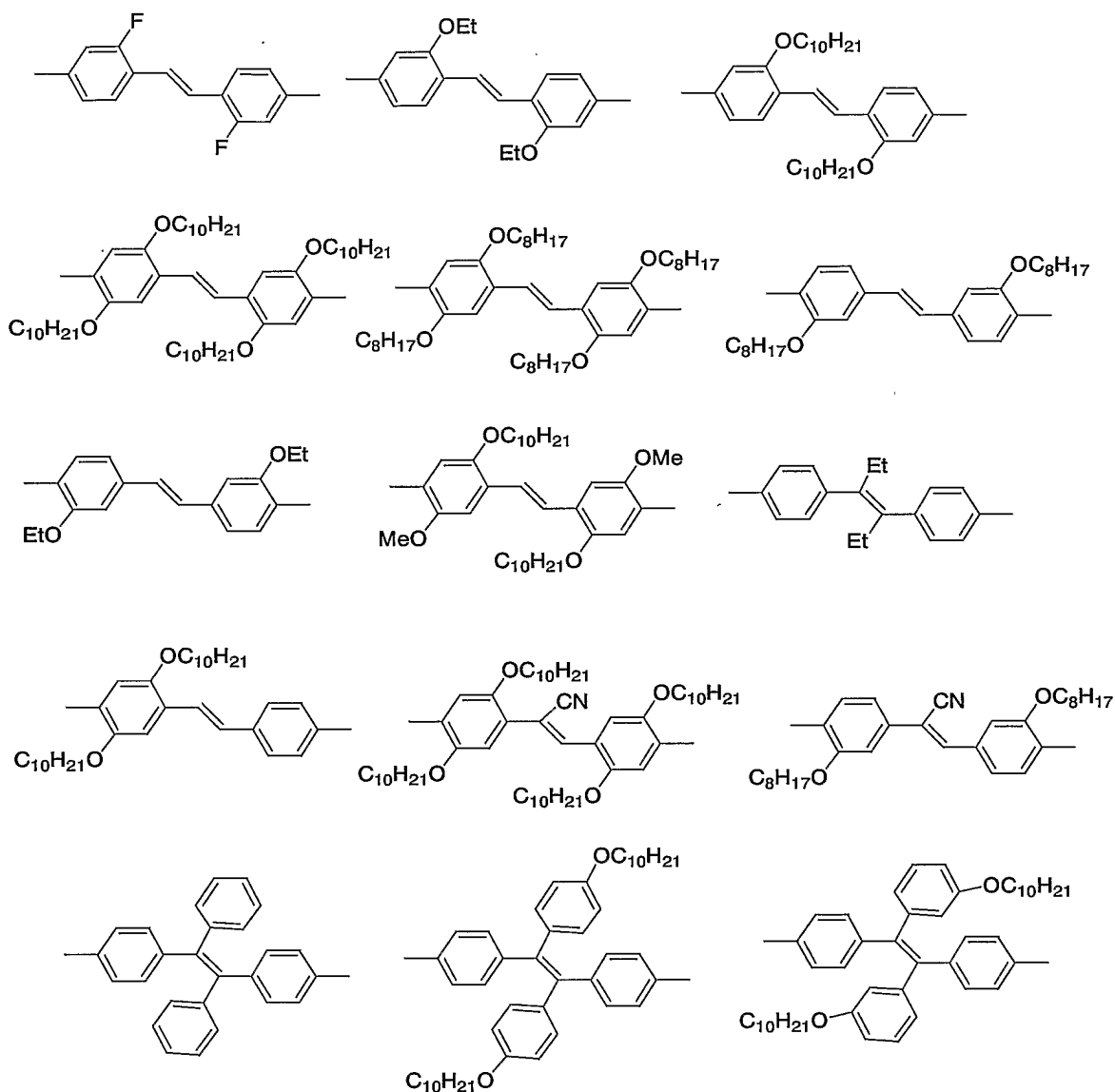
置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。d および e はそれぞれ独立に 0 ～ 3 の整数を表す。

5 式 (10) の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる。



- 10 式中、 $R^{27}$  および  $R^{30}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{28}$  および  $R^{29}$  はそれぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アリール基、1 価の複素環基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。
- 15

式（１１）の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる

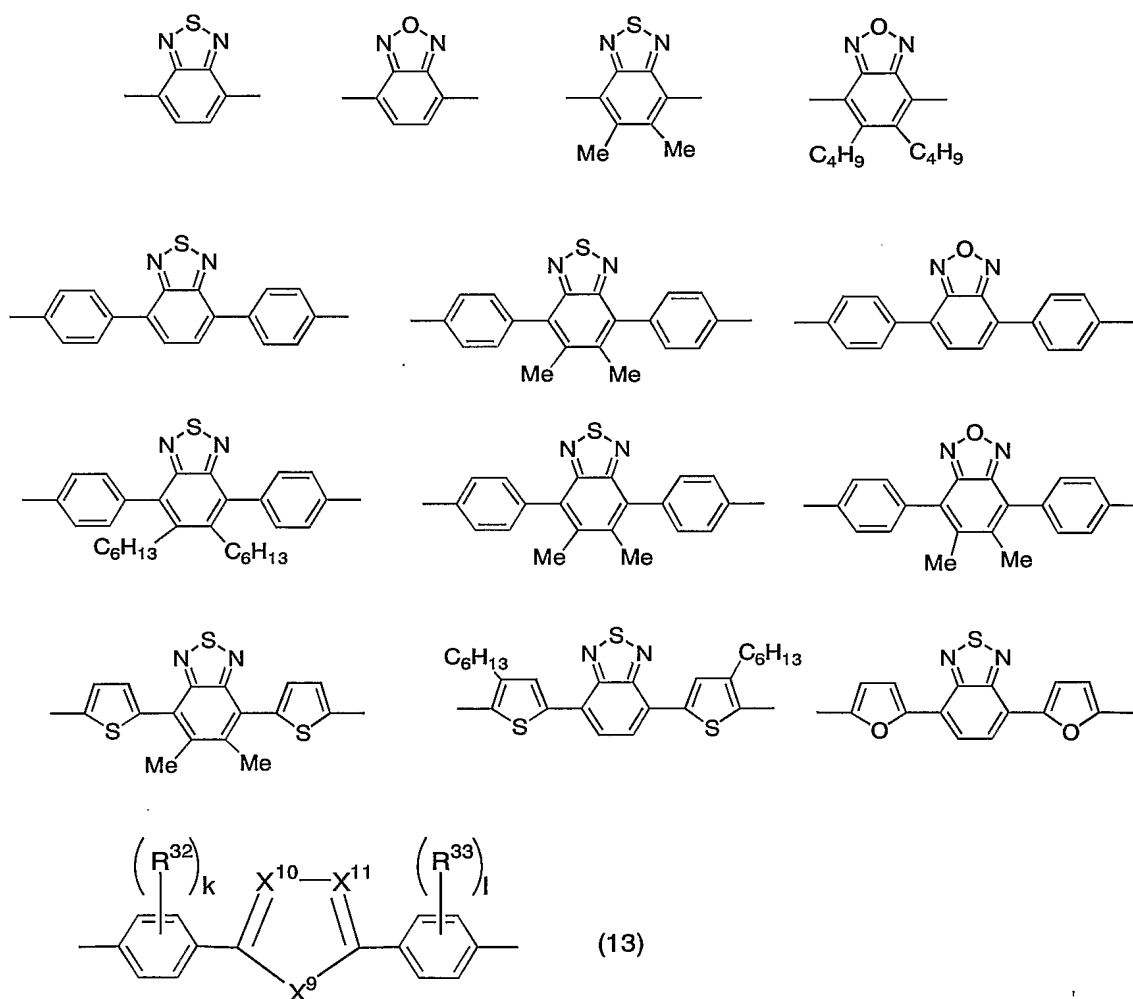


式中、 $R^{31}$  は、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチ

オ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、

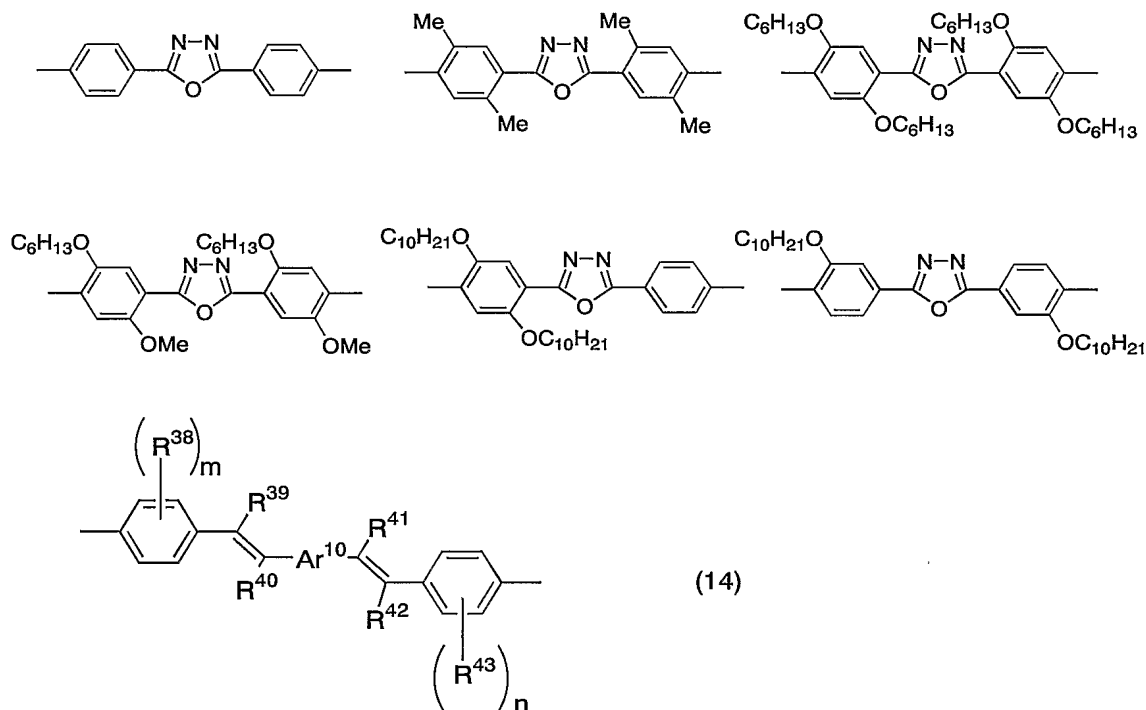
5 アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。h は 0 ~ 2 の整数を示す。Ar<sup>8</sup> および Ar<sup>9</sup> はそれぞれ独立にアリーレン基、2 価の複素環基または金属錯体構造を有する 2 価の基を表す。i および j はそれぞれ独立に 0 または 1 を表す。X<sup>8</sup> は、O、S、SO、SO<sub>2</sub>、Se、または Te を表す。

10 式 (12) の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる。



- 式中、 $R^{32}$  および  $R^{33}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。k および l はそれぞれ独立に 0～4 の整数を表す。 $X^9$  は、O、S、SO、SO<sub>2</sub>、Se、Te、N- $R^{34}$ 、または Si- $R^{35}$   $R^{36}$  を表す。 $X^{10}$  および  $X^{11}$  は、それぞれ独立に N または C- $R^{37}$  を表す。 $R^{34}$ 、 $R^{35}$ 、 $R^{36}$  および  $R^{37}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または 1 価の複素環基を表す。

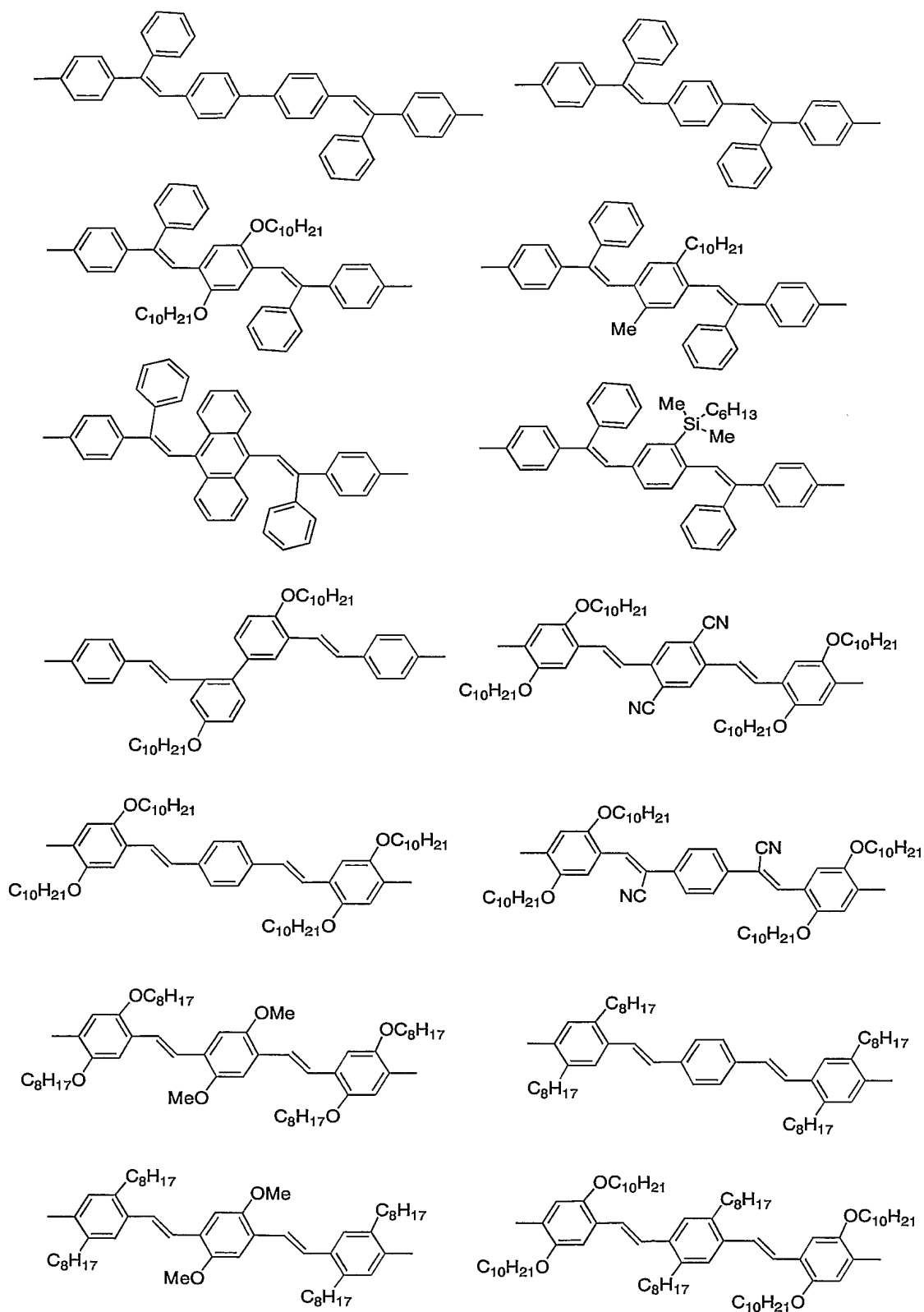
式 (13) の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる。



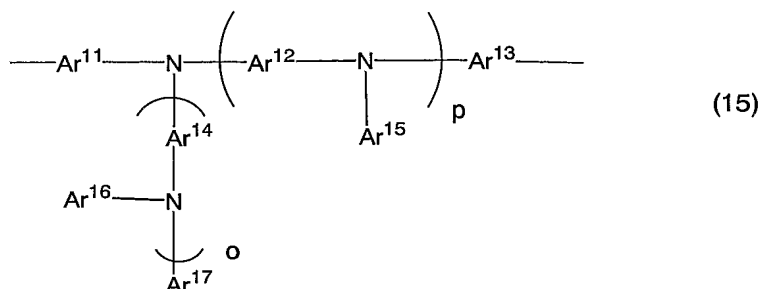
- 式中、 $R^{38}$  および  $R^{43}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。m および n はそれぞれ独立に 0～4 の整数を表す。

- 基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミノ基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシ基またはシアノ基を表す。mおよびnはそれぞれ独立に0～4の整数を示す。R<sup>3 9</sup>、R<sup>4 0</sup>、R<sup>4 1</sup>およびR<sup>4 2</sup>はそれぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アリール基、1価の複素環基、カルボキシ基またはシアノ基を表す。Ar<sup>1 0</sup>はアリーレン基、2価の複素環基または金属錯体構造を有する2価の基を表す。

式(14)の具体例としては、下記の繰返し単位があげられる。

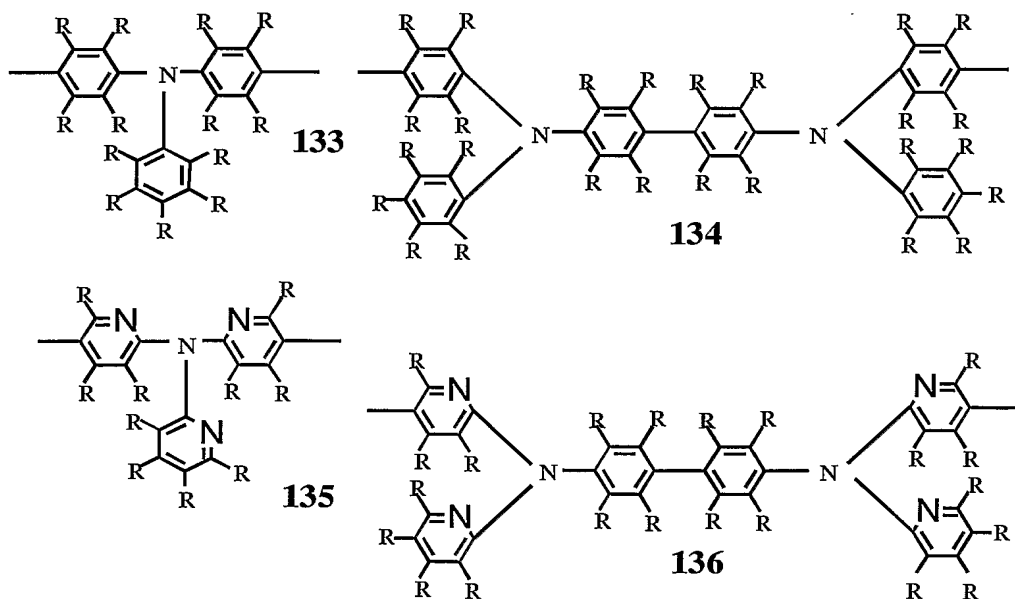


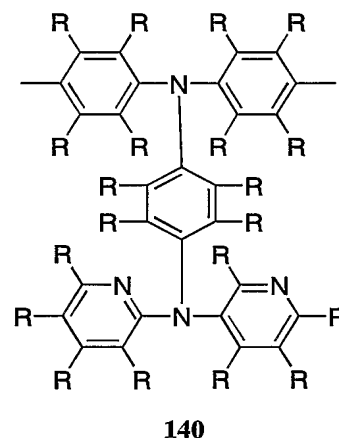
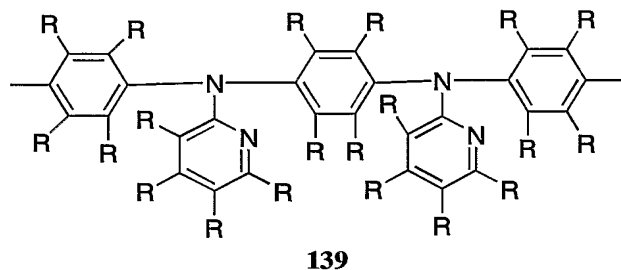
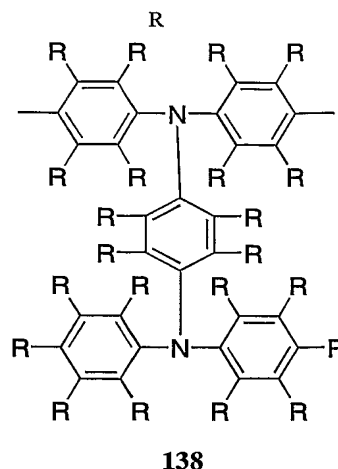
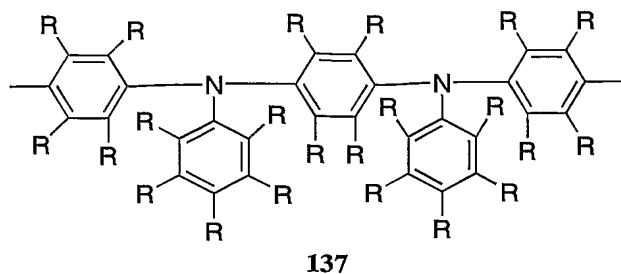
また、本発明の高分子化合物は、蛍光強度を高める観点から、式(1)、(2)で示される繰返し単位に加え、下記式(15)で示される繰返し単位を含むものであることも好ましい。



式中、 $Ar^{1\ 1}$ 、 $Ar^{1\ 2}$ 、 $Ar^{1\ 3}$  および  $Ar^{1\ 4}$  は、それぞれ独立にアリール基または2価の複素環基を表す。 $Ar^{1\ 5}$ 、 $Ar^{1\ 6}$  および  $Ar^{1\ 7}$  は、それぞれ独立にアリール基または1価の複素環基を表す。 $o$  および  $p$  はそれぞれ独立に0または1を表し、 $0 \leq o + p \leq 1$  である。

10 上記式（15）で示される繰返し単位の具体例としては、以下の式133～140の繰返し単位があげられる。





- 5      上記式 133～140 において R は、前記式 1～132 のそれと同じ定義である。上記の例において、1 つの構造式中に複数の R を有しているが、それらは同一であってもよいし、異なる基であってもよい。溶媒への溶解性を高めるためには、水素原子以外を 1 つ以上有していることが好ましく、また置換基を含めた繰り返し単位の形状の対称性が少ないことが好ましい。
- 10    さらに、上記式において R がアリール基や複素環基をその一部に含む場合は、それらがさらに 1 つ以上の置換基を有していてもよい。

また、上記式において R がアルキル鎖を含む置換基においては、それらは直鎖、分岐または環状のいずれかまたはそれらの組み合わせであってもよく、直鎖でない場合、例えば、イソアミル基、2-エチルヘキシル基、3,7-ジメチルオクチル基、シクロヘキシル基、4-C<sub>1</sub>～C<sub>12</sub> アルキルシクロヘキシル基などが例示される。高分子化合物の溶媒への溶解性を高めるためには、1 つ以上に環状ま

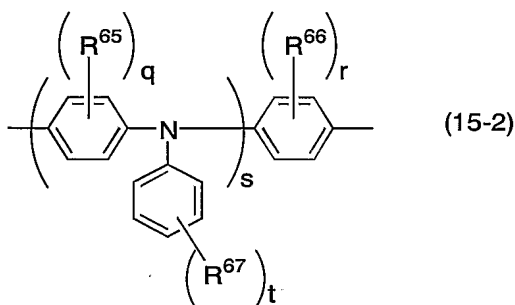
15



たは分岐のあるアルキル鎖が含まれることが好ましい。

また、複数のRが連結して環を形成していてもよい。さらに、Rがアルキル鎖を含む基の場合は、該アルキル鎖は、ヘテロ原子を含む基で中断されていてもよい。ここに、ヘテロ原子としては、酸素原子、硫黄原子、窒素原子などが例示される。

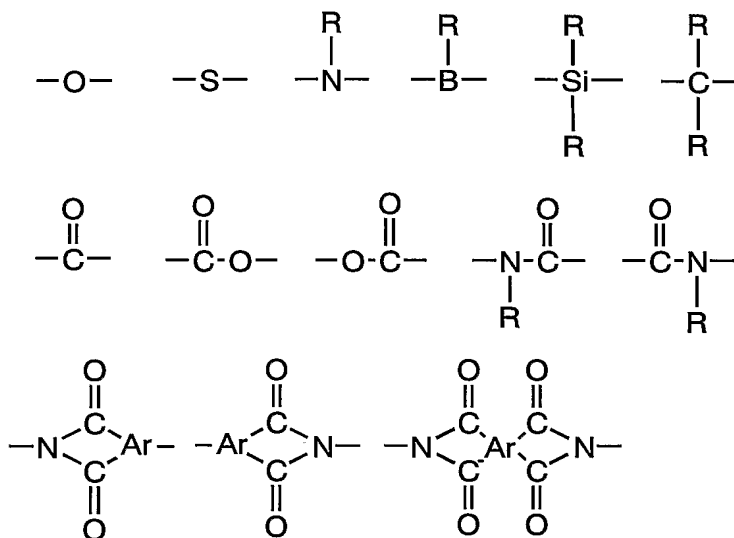
上記(9)～(15)で示される繰り返し単位の中では、上記式(15)で示される繰り返し単位が好ましい。中でも下記式(15-2)で示される繰り返し単位が好ましい。



式中、 $R^{65}$ 、 $R^{66}$  および  $R^{67}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アルキルアミノ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアミノ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アリールアルキルアミノ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミン残基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基またはシアノ基を示す。qおよびrはそれぞれ独立に0～4の整数を示す。sは1～2の整数を示す。tは0～5の整数を示す。

なお式(5)～(15)におけるアルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルコキシ基、アリールアルキルチオ基、アリールアルケニル基、アリールアルキニル基、置換アミノ基、シリル基、置換シリル基、ハロゲン原子、アシル基、アシルオキシ基、イミン残基、アミド基、イミド基、1価の複素環基の定義、具体例は前記(29)～(33)に例示の化合物等が有していてもよい置換基のそれと同じである。

また、本発明の高分子化合物においては、繰り返し単位が、非共役の単位で連結されていてもよいし、繰り返し単位にそれらの非共役部分が含まれていてもよい。結合構造としては、以下に示すもの、および以下に示すもののうち2つ以上を組み合わせたものなどが例示される。ここで、Rは前記のものと同一置換基から選ばれる基であり、Arは炭素数6～60個の炭化水素基を示す。

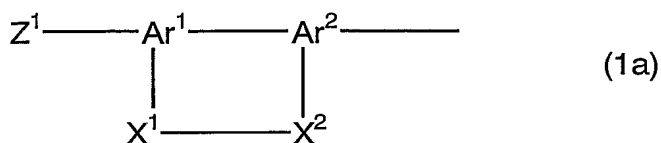


また、本発明の高分子化合物は、ランダム、ブロックまたはグラフト共重合体であってもよいし、それらの中間的な構造を有する高分子、例えばブロック性を帯びたランダム共重合体であってもよい。蛍光またはりん光の量子収率の高い高分子発光体(高分子量の発光材料)を得る観点からは完全なランダム共重合体よりブロック性を帯びたランダム共重合体やブロックまたはグラフト共重合体が好ましい。主鎖に枝分かれがあり、末端部が3つ以上ある場合やデンドリマーも含まれる。

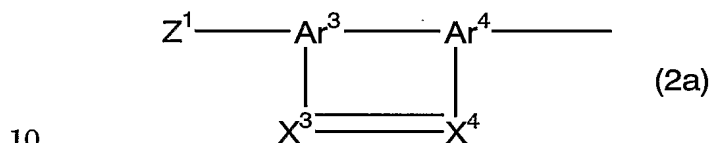
また、本発明の高分子化合物の末端基は、重合活性基がそのまま残っていると、素子にしたときの発光特性や寿命が低下する可能性があるので、安定な基で保護されていてよい。主鎖の共役構造と連続した共役結合を有しているものが好ましく、例えば、炭素—炭素結合を介してアリール基または複素環基と結合している構造が例示される。具体的には、特開平9-45478号公報の化10に記載の置換基等が例示される。

また、本発明の高分子化合物は末端に下記式(1a)、(2a)、(3a)、(3b)、

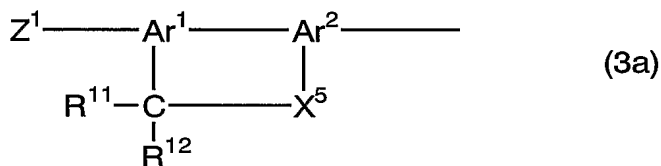
(4 a) または (4 b) で示される構造単位を有していてもよい。



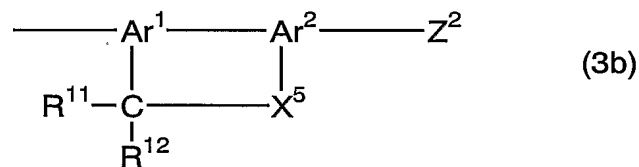
5 式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $X^1$  および  $X^2$  は、上記と同じ。 $Z^1$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。



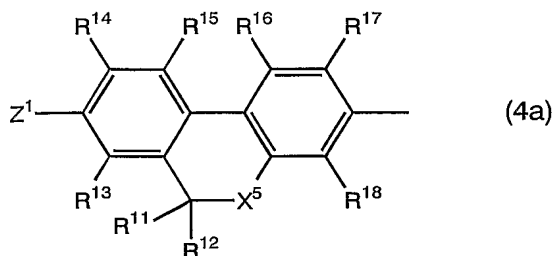
10 式中、 $\text{Ar}^3$ 、 $\text{Ar}^4$ 、 $X^3$ 、 $X^4$  および  $Z^1$  は上記と同じ。



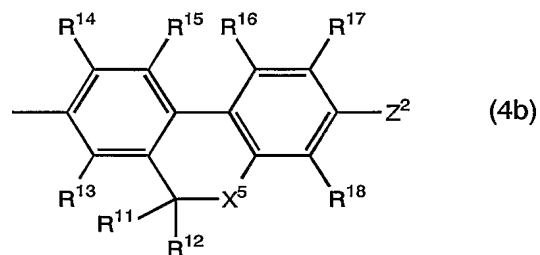
15 式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $X^5$  および  $Z^1$  は上記と同じ。



20 式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$  および  $X^5$  は上記と同じ。 $Z^1$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。



式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$  および  $Z^1$  は上記と同じ。



5

式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$  および  $Z^2$  は上記と同じ。

本発明の高分子化合物のポリスチレン換算の数平均分子量は  $10^3 \sim 10^8$  であり、好ましくは  $10^4 \sim 10^6$  である。

10 本発明の高分子化合物に対する良溶媒としては、クロロホルム、塩化メチレン、ジクロロエタン、テトラヒドロフラン、トルエン、キシレン、メシチレン、テトラリン、デカリン、*n*-ブチルベンゼンなどが例示される。高分子化合物の構造や分子量にもよるが、通常はこれらの溶媒に 0.1 重量%以上溶解させることができる。

15 本発明の高分子化合物は、液晶性を有する高分子化合物であることが好ましい。液晶性を有する高分子化合物とは、高分子化合物を含む分子が液晶相を示すことである。液晶相は、偏光顕微鏡および示差走査熱量測定、X線回折測定などにより確認することができる。

20 液晶性を有する化合物は、配向させることにより、光学的や電氣的に異方性を有することが知られている。(Synthetic Metals 119(2001)537)

配向させる手法としては、一般的に液晶の配向手法として知られているもの、例えば「液晶の基礎と応用」(松本正一、角田市良共著、工業調査会 1991 年)第 5 章、「強誘電性液晶の構造と物性」(福田敦夫、竹添秀男共著、コロナ社、1990 年)

第7章、「液晶」第3巻第1号（1999年）3～16頁等に記載の方法を用いることができる。中でもラビング法、光配向法、ずり応力印加法や引き上げ塗布法が配向手法として簡便かつ有用で利用しやすい。

5 ラビング法とは、基板表面を布などで軽く擦る方法である。基板としてはガラスや高分子フィルム等を用いることができる。基板を擦る布としては、ガーゼやポリエステル、コットン、ナイロン、レーヨンなどの布を用いることができる。また基板上に別途配向膜を形成すると、より配向性能が高くなる。ここで配向膜としては、ポリイミド、ポリアミド、PVA、ポリエステル、ナイロンなどが挙げられ、市販の液晶用配向膜も用いることができる。配向膜はスピンコート法やフレ  
10 キソ印刷などで形成することができる。ラビングに用いる布は、用いる配向膜にあわせて適宜選択することができる。

光配向法とは、基板上に配向膜を形成し、偏光UV光照射あるいはUV光を斜入射照射する方法で配向機能を持たせる方法である。配向膜としては、ポリイミド、ポリアミド、ポリビニルシンナメートなどが挙げられ、市販の液晶用配向膜  
15 も用いることができる。

ラビング法または光配向法では、上記記載の処理を施した基板間に配向させた高分子材料を挟むことにより、配向させることができる。このとき、基板を材料が液晶相または等方相の温度にすることが必要である。温度設定を行うのは、高分子材料を基板に挟む前でも、挟んだあとでもよい。また、該高分子材料を配向  
20 処理を施した基板上に塗布するだけでもよい。高分子の塗布は、高分子を基板上にのせてTg以上あるいは液晶相または等方相を示す温度に設定し、ロッドなどで一方向にコーティングするか、有機溶媒に溶解した溶液を調製し、スピンコートやフレキシソ印刷などで塗布する方法で行うことができる。

ずり応力印加法とは、基板上にのせた高分子材料の上に別の基板をのせ、液晶  
25 相または等方相になる温度下で上基板を一方向にずらす方法である。このとき基板は、上記ラビング法や光配向法で記載したような配向処理を施した基板を用いると、より配向度が高いものが得られる。基板としては、ガラスや高分子フィルム等を用いることができ、応力でずらすものは基板ではなく金属製のロッド等でもよい。

30 引き上げ塗布法とは、基板を高分子溶液に浸し、引き上げる手法である。高分

子溶液に用いる有機溶剤や、基板引き上げ速度は特に限定はされないが、高分子の配向度にあわせて選択、調製することができる。

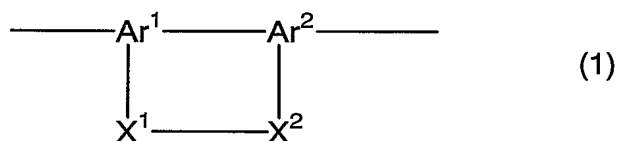
液晶性を有するポリマーは、例えば、高分子LEDとして用いた時には偏光発光の光源として用いることができ、また、薄膜トランジスタとして用いた時には、

5 電荷の移動度を上げるために有用である。

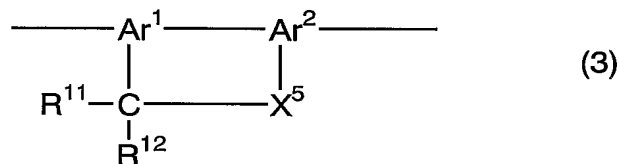
次に、本発明の高分子化合物の製造方法について説明する。

本発明中、式(1)、(3)、(4) および(20-0)で示される繰返し単位を有する高分子化合物は、それぞれ下記式(16-1)、(17-1)、(18-1) および(20)で示される化合物を原料の一つとして縮合重合することにより製造

10

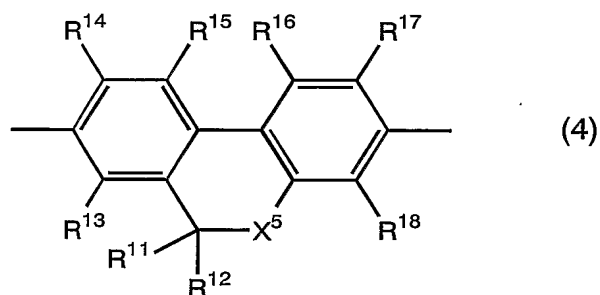


式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $\text{X}^1$  および  $\text{X}^2$  は、上記と同じ意味を表す。



15

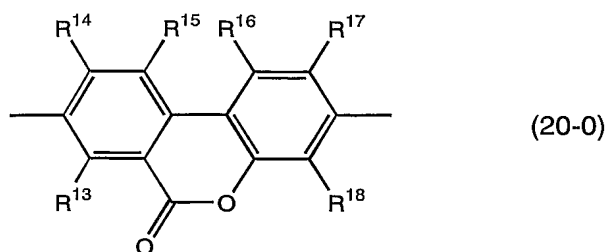
式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $\text{X}^5$ 、 $\text{R}^{11}$  および  $\text{R}^{12}$  は上記と同じ意味を表す。



式中、 $\text{X}^5$ 、 $\text{R}^{11}$ 、 $\text{R}^{12}$ 、 $\text{R}^{13}$ 、 $\text{R}^{14}$ 、 $\text{R}^{15}$ 、 $\text{R}^{16}$ 、 $\text{R}^{17}$  およ

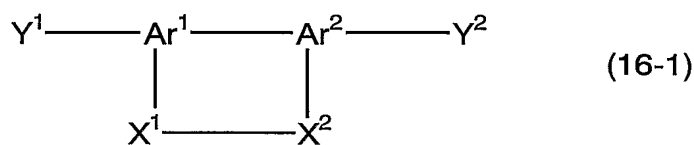
20

び  $\text{R}^{18}$  は上記と同じ意味を表す。



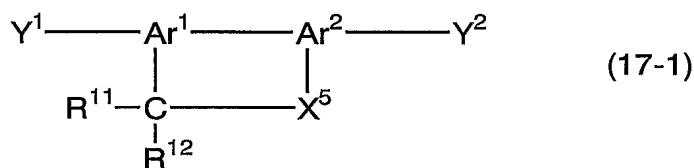
(20-0)

式中、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>、R<sup>17</sup> および R<sup>18</sup> は上記と同じ意味を表す。



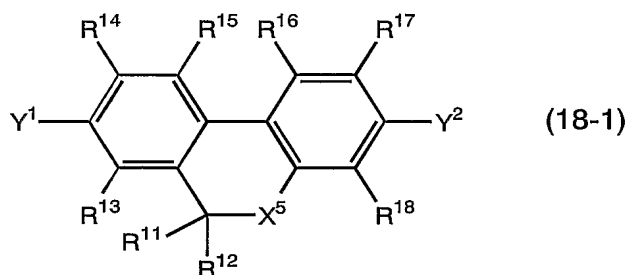
(16-1)

式中、Ar<sup>1</sup>、Ar<sup>2</sup>、X<sup>1</sup> および X<sup>2</sup> は上記と同じ。Y<sup>1</sup> および Y<sup>2</sup> はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリーラルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。



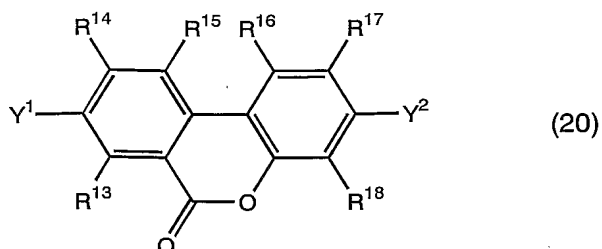
(17-1)

式中、Ar<sup>1</sup>、Ar<sup>2</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、X<sup>5</sup>、Y<sup>1</sup> および Y<sup>2</sup> は上記と同じ意味を表す。



(18-1)

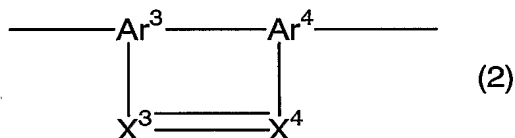
式中、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>、R<sup>17</sup>、R<sup>18</sup>、X<sup>5</sup>、Y<sup>1</sup> および Y<sup>2</sup> は上記と同じ意味を表す。



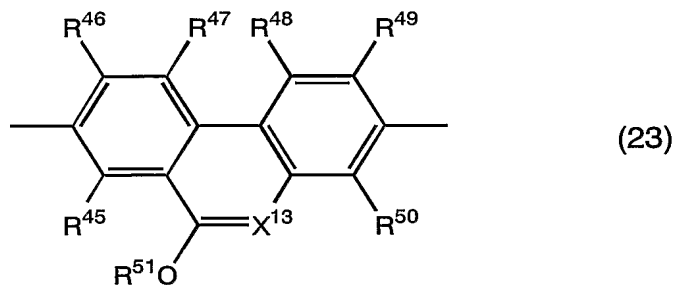
式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ意味を表す。

合成上および官能基変換のしやすさの観点から、 $Y^1$  および  $Y^2$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基またはホウ酸基であることが好ましい。

式(2)、(23)、(24) および (25) で示される繰返し単位を有する高分子化合物は、それぞれ下記式(2-1)、(23-1)、(24-1) および (25-1) で示される化合物を原料の一つとして縮合重合することにより製造することができる。



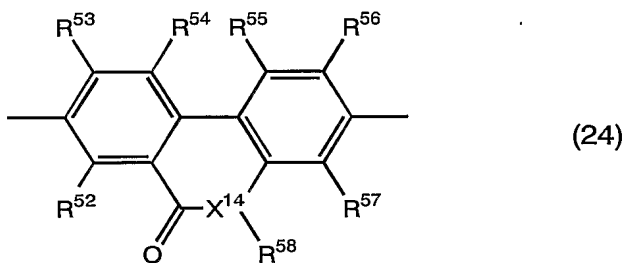
式中、 $Ar^3$ 、 $Ar^4$ 、 $X^3$  および  $X^4$  は、上記と同じ意味を表す。



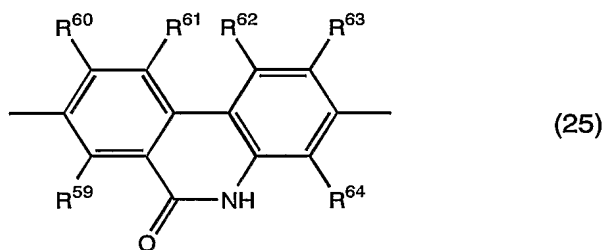
式中、 $X^{13}$  はホウ素原子、窒素原子またはリン原子を示す。 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$  はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イミン残基、アミ



ノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。R<sup>4 6</sup> と R<sup>4 7</sup>、R<sup>4 8</sup> と R<sup>4 9</sup> は互いに連結して環を形成してもよい。R<sup>5 1</sup> はアルキル基、アリール基、アリールアルキル基、または 1 価の複素環基を表す。



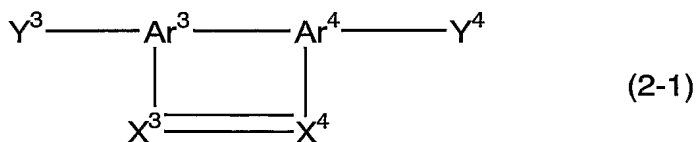
式中、X<sup>1 4</sup> は、ホウ素原子、窒素原子またはリン原子を表す。R<sup>5 2</sup>、R<sup>5 3</sup>、R<sup>5 4</sup>、R<sup>5 5</sup>、R<sup>5 6</sup>、および R<sup>5 7</sup> はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を示す。R<sup>5 3</sup> と R<sup>5 4</sup>、R<sup>5 5</sup> と R<sup>5 6</sup> は互いに連結して環を形成してもよい。R<sup>5 8</sup> はアルキル基、アリール基、アリールアルキル基または 1 価の複素環基を示す。



式中、R<sup>5 9</sup>、R<sup>6 0</sup>、R<sup>6 1</sup>、R<sup>6 2</sup>、R<sup>6 3</sup> および R<sup>6 4</sup> はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、ア

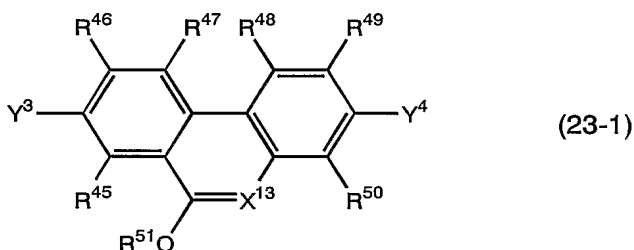
ミド基、イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシ基またはシアノ基を示す。 $R^{60}$ と $R^{61}$ 、 $R^{62}$ と $R^{63}$ は互いに連結して環を形成してもよい。

5



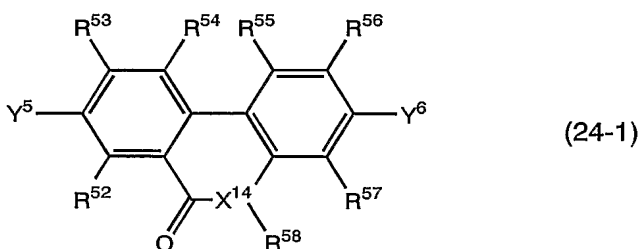
式中、 $Ar^3$ 、 $Ar^4$ 、 $X^3$  および  $X^4$  は、上記と同じ。 $Y^3$  および  $Y^4$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。

10



式中、 $X^{13}$ 、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$  および  $R^{51}$  は上記と同じ。 $Y^3$  および  $Y^4$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を示す。

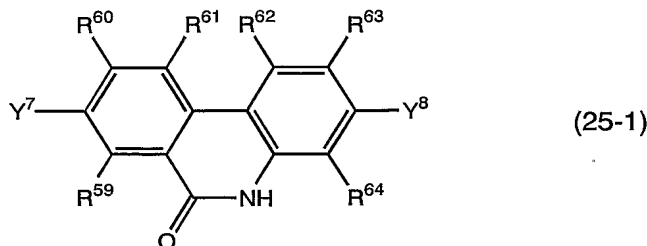
15



20

式中、 $X^{14}$ 、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、 $R^{57}$  および  $R^{58}$  は上記と同じ。 $Y^5$  および  $Y^6$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホ

ネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を示す。



5

式中、 $R^{59}$ 、 $R^{60}$ 、 $R^{61}$ 、 $R^{62}$ 、 $R^{63}$  および  $R^{64}$  は上記と同じ。  
 $Y^7$  および  $Y^8$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。

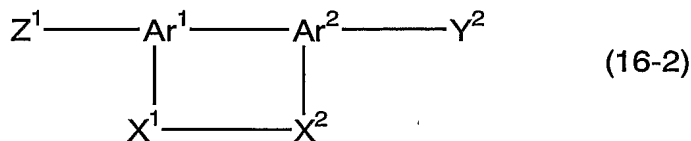
10

合成上および官能基変換のしやすさの観点から、 $Y^3$ 、 $Y^4$ 、 $Y^5$ 、 $Y^6$ 、 $Y^7$  および  $Y^8$  がそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基またはホウ酸基であることが好ましい。

15

本発明の上記式(1)、(3)、(4)および(20-0)で示される繰返し単位を有する高分子化合物は、下記式(16-2)、(17-2)、(17-3)、(18-2)、(18-3)、(20-2)および(20-3)で示される化合物を原料の一つとして加えて縮合重合することによってその末端構造を好ましく制御できる。

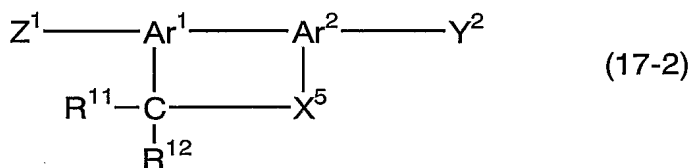
20



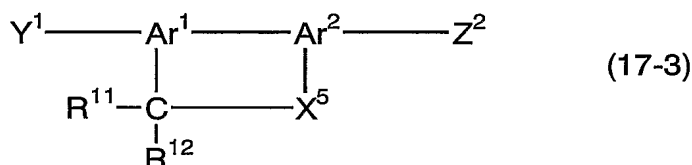
式中、 $Ar^1$ 、 $Ar^2$ 、 $X^1$ 、 $X^2$  および  $Y^2$  は上記と同じ。 $Z^1$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、アリールアルケ

25

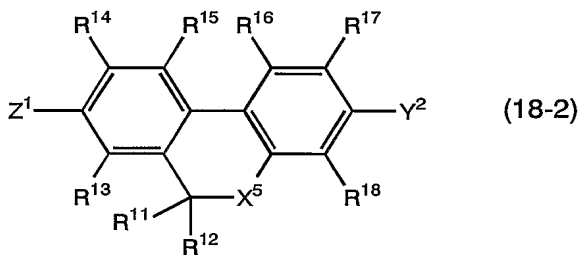
ニル基またはアリールエチニル基を表す。



5 式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $X^5$ 、 $Y^2$  および  $Z^1$  は上記と同じ意味を表す。

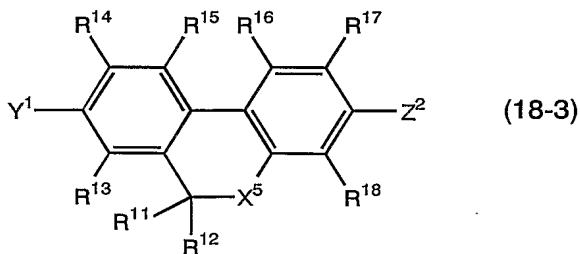


10 式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $X^5$ 、 $Y^1$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^2$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。

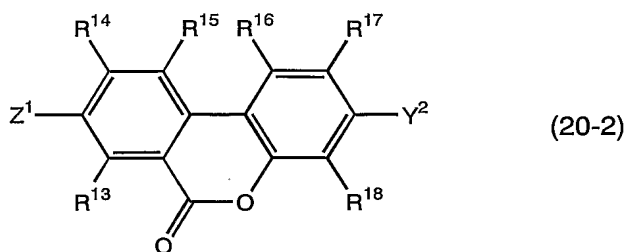


15

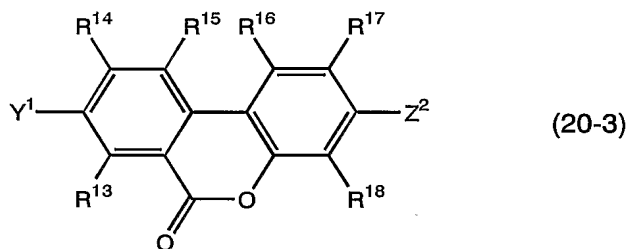
式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$ 、 $Y^2$  および  $Z^1$  は上記と同じ意味を表す。



式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$ 、 $Y^1$  および  $Z^2$  は上記と同じ意味を表す。



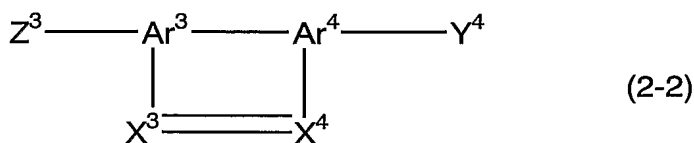
- 5 式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $Y^2$  および  $Z^1$  は上記と同じ意味を表す。



- 10 式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Z^2$  は上記と同じ意味を表す。

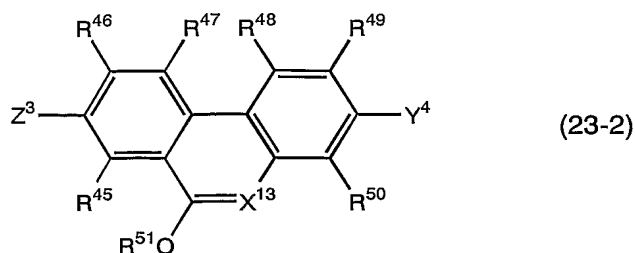
本発明の上記式(2)、(23)、(24)および(25)で示される繰返し単位を有する高分子化合物は、下記式(2-2)、(23-2)、(23-3)、(24-2)、(24-3)、(25-2)および(25-3)で示される化合物を原料の一つとして加えて縮合重合することによってその末端構造を好ましく制御できる。

15

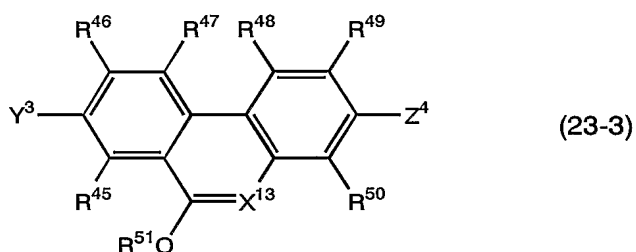


- 20 式中、 $Ar^3$ 、 $Ar^4$ 、 $X^3$ 、 $X^4$  および  $Y^4$  は、上記と同じ。 $Z^3$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、アリー

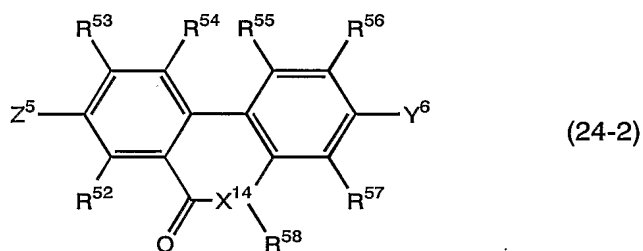
ルアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。



5 式中、 $X^{13}$ 、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$ 、 $R^{51}$ 、 $Y^4$  および  $Z^3$  は上記と同じ意味を表す。



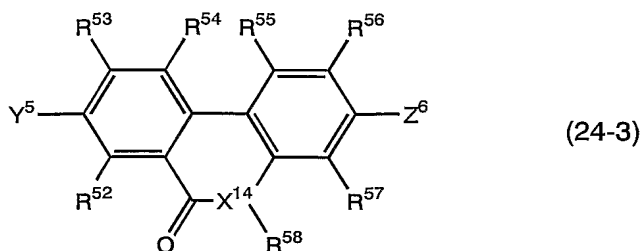
10 式中、 $X^{13}$ 、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$ 、 $R^{51}$  および  $Y^3$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^4$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。



15 式中、 $X^{14}$ 、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、 $R^{57}$ 、 $R^{58}$  および  $Y^6$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^5$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリール

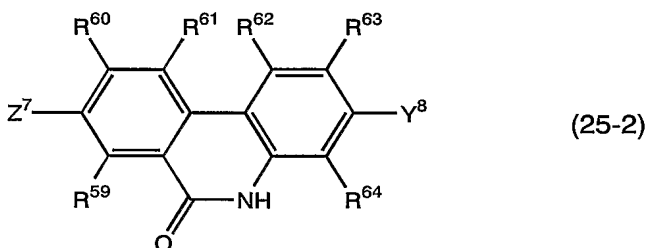
20

ルエチニル基を表す。

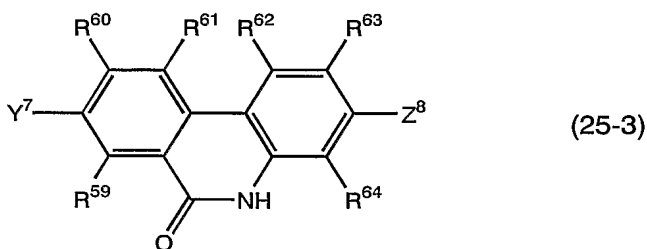


- 5 式中、 $X^{14}$ 、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、 $R^{57}$ 、 $R^{58}$  および  $Y^5$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^6$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。

10



- 15 式中、 $R^{59}$ 、 $R^{60}$ 、 $R^{61}$ 、 $R^{62}$ 、 $R^{63}$ 、 $R^{64}$  および  $Y^8$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^7$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。



- 20 式中、 $R^{59}$ 、 $R^{60}$ 、 $R^{61}$ 、 $R^{62}$ 、 $R^{63}$ 、 $R^{64}$  および  $Y^7$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^8$  は、水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチ

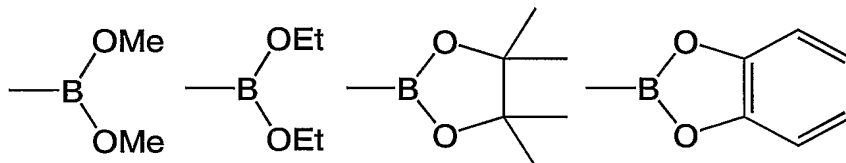
オ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。

上記式 (1) または (2-0) で示される化合物のうち、合成上、および官能  
5 基変換のしやすさの観点から、 $Y^1 \sim Y^4$  がそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、  
ホウ酸エステル基またはホウ酸基であることが好ましく、より好ましくはハロゲン  
原子である。

ここにアルキルスルホネート基としては、メタンスルホネート基、エタンスル  
10 ホネート基、トリフルオロメタンスルホネート基などが例示され、アリールスル  
ホネート基としては、ベンゼンスルホネート基、p-トルエンスルホネート基な  
どが例示され、アリールアルキルスルホネート基としては、ベンジルスルホネ  
ート基などが例示される。

ホウ酸エステル基としては、下記式で示される基が例示される。

15



スルホニウムメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

$-\text{CH}_2\text{SMe}_2\text{X}$ 、 $-\text{CH}_2\text{SPPh}_2\text{X}$  (Xはハロゲン原子を示す。)

20 ホスホニウムメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

$-\text{CH}_2\text{PPh}_3\text{X}$  (Xはハロゲン原子を示す。)

ホスホネートメチル基としては、下記式で示される基が例示される。

$-\text{CH}_2\text{PO}(\text{OR}')_2$

( $\text{R}'$  はアルキル基、アリール基またはアリールアルキル基を示す。)

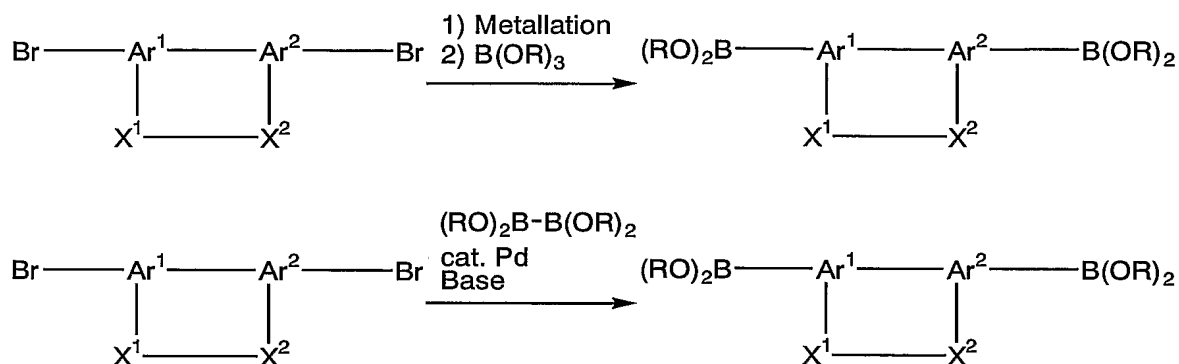
25 モノハロゲン化メチル基としては、フッ化メチル基、塩化メチル基、臭化メチ  
ル基、ヨウ化メチル基が例示される。

上記 (16-1)、(17-1) または (18-1) で示される化合物のうち、 $Y^1 \sim Y^4$  がハロゲン原子の化合物から他の官能基を有する化合物へと変換するこ



とができる。例えば、ホウ酸エステル基の場合、メタル化試薬と反応させた後に、ホウ酸エステルと反応させる方法や J. Org. Chem., 7508(1995) に記載の方法に従い、パラジウム触媒と塩基の存在下、ジボランと反応させる方法などにより合成することができる。

5



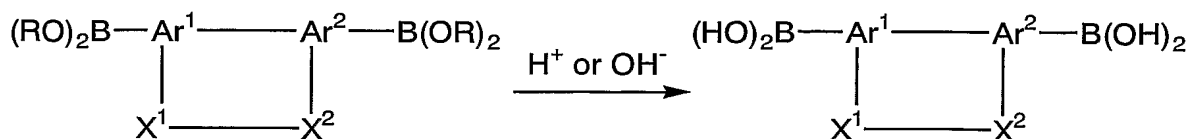
- 10 上記(2-1)、(23-1)または(24-1)で示される化合物についても同様の方法で官能基変換することができる。以下の官能基変換反応についても同様である。

メタル化試薬としては、メチルリチウム、n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、t-ブチルリチウムなどのアルキルリチウム、フェニルリチウム、ナフチルリチウム、トリルリチウムなどのアリールリチウム、リチウムジイソプロピルアミド、リチウム-2, 2, 6, 6-テトラメチルペリジド、リチウムヘキサメチルジシラジドなどのリチウムアミド、金属マグネシウムが例示される。

15

ホウ酸エステルとしては、トリメトキシボラン、トリエトキシボランなどが例示される。

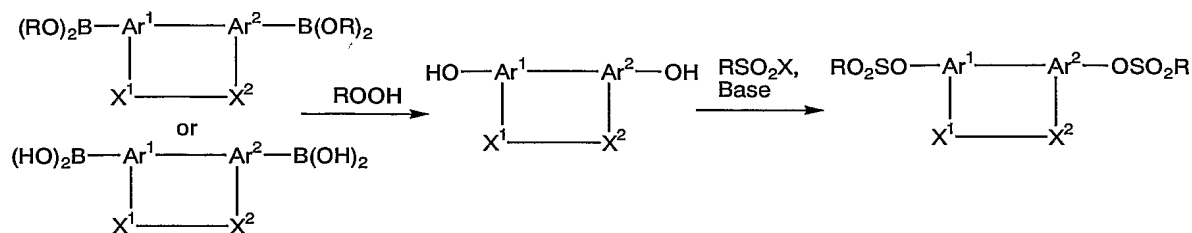
- 20 ホウ酸基の場合、上記のホウ酸エステル基の化合物を酸または塩基性条件下、加水分解する方法などにより合成することができる。



アルキルホスホネート基、アリールホスホネート基、アリールアルキルホスホネート基の場合、上記ホウ酸基またはホウ酸エステル基の化合物を過酸化物と反

25

応させた後、塩基の存在下、スルホネート化試薬と反応させる方法などにより合成することができる。



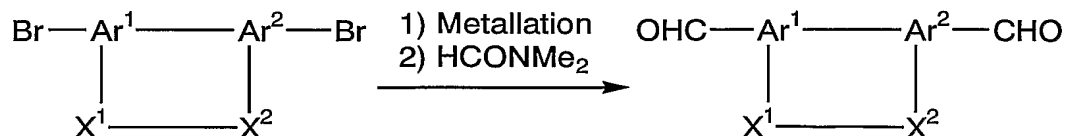
5

過氧化物としては、過酸化水素、*t*-ブチルヒドロパーオキシド、過酢酸、過安息香酸などが例示される。塩基としては、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリイソプロピルアミン、トリ-*n*-ブチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、*N,N,N',N'*-テトラメチルエチレンジアミンなどの3級アミン類、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジンなどのピリジン類が例示される。スルホネート化試薬としては、メタンスルホニウムクロライド、トリフルオロメタンスルホニウムクロライドなどのアルキルスルホニウムクロライド、メチルスルホン酸無水物、トリフルオロメタンスルホン酸無水物などのアルキルスルホン酸無水物、ベンゼンスルホニルクロライド、*p*-トルエンスルホニルクロライドなどのアリールスルホニルクロライド、ベンゼンスルホン酸無水物、*p*-トルエンスルホン酸無水物などのアリールスルホン酸無水物、ベンジルスルホニウムクロライドなどのアリールアルキルスルホニウムクロライド、ベンジルスルホン酸無水物などのアリールアルキルスルホン酸無水物などが例示される。

15

ホルミル基の場合、 $\text{Y}^1 \sim \text{Y}^4$  がハロゲン原子の化合物をメタル化試薬と反応させた後に、*N,N*-ジメチルホルムアミドと反応させる方法などにより合成することができる。

20

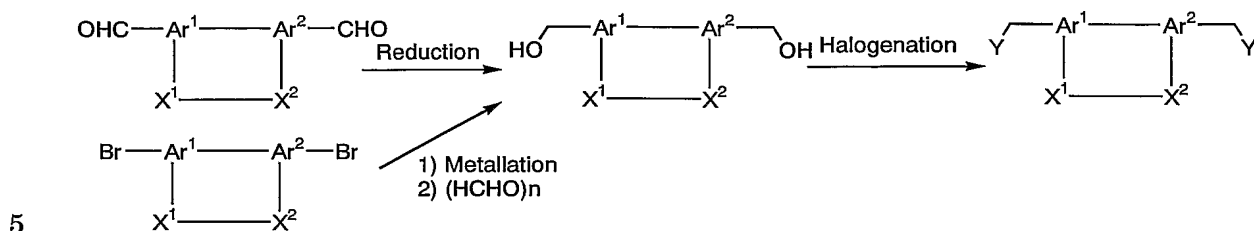


25

メタル化試薬としては、上記と同じ。

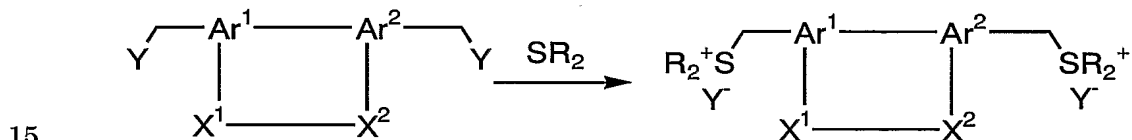
モノハロゲン化メチル基の場合、上記のホルミル基の化合物を還元した後にハ

ロゲン化する方法や、 $Y^1 \sim Y^4$  がハロゲン原子の化合物をメタル化試薬と反応させた後にホルムアルデヒドと反応させた後にハロゲン化する方法などが例示される。



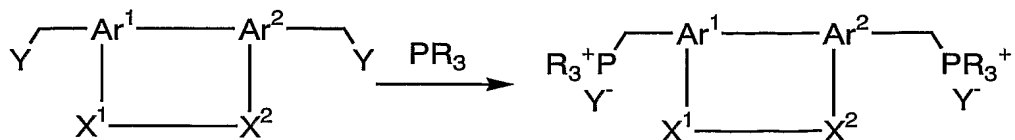
還元剤としては、水素化ホウ素ナトリウム、リチウムアルミニウムヒドリド、ジイソブチルアルミニウムヒドリド、水素などが例示される。ハロゲン化試薬としては、四塩化炭素、N-クロロスクシンイミド、塩化チオニルなどの塩素化試薬、四臭化炭素、N-ブロモスクシンイミド、三臭化リン、臭化リンなどの臭素化試薬が例示される。メタル化試薬としては、上記と同じ。

スルホニウムメチル基の場合、上記のモノハロゲン化メチル基の化合物とスルフィドとを反応させる方法などにより合成することができる。



スルフィドとしては、ジメチルスルフィド、ジエチルスルフィドなどのジアルキルスルフィド、テトラヒドロチオフェンなどの環状スルフィド、ジフェニルスルフィド、ジトリルスルフィドなどのジアリールスルフィドなどが例示される。

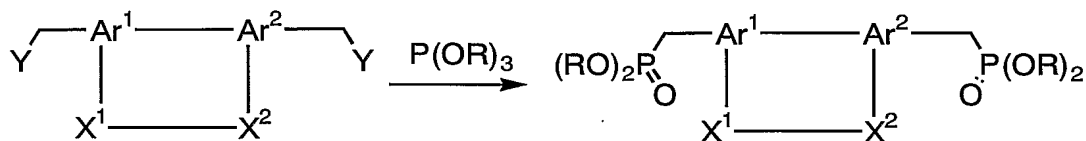
ホスホニウムメチル基の場合、上記のモノハロゲン化メチル基の化合物とホスフィンとを反応させる方法などにより合成することができる。



ホスフィンとしては、トリメチルホスフィン、トリエチルホスフィン、トリ-

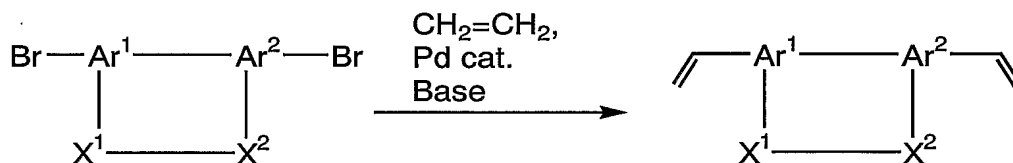
トールホスフィンなどのトリアルキルホスフィン、トリベンジルホスフィンなどのトリアリールアルキルホスフィン、トリフェニルホスフィン、トリトリルホスフィンなどのトリアリールホスフィンなどが例示される。

- ホスホネートメチル基の場合、上記のモノハロゲン化メチル基の化合物と亜リン酸エステルとを反応させる方法などにより合成することができる。



- 亜リン酸エステルとしては、亜リン酸トリメチル、亜リン酸トリエチルなどが例示される。

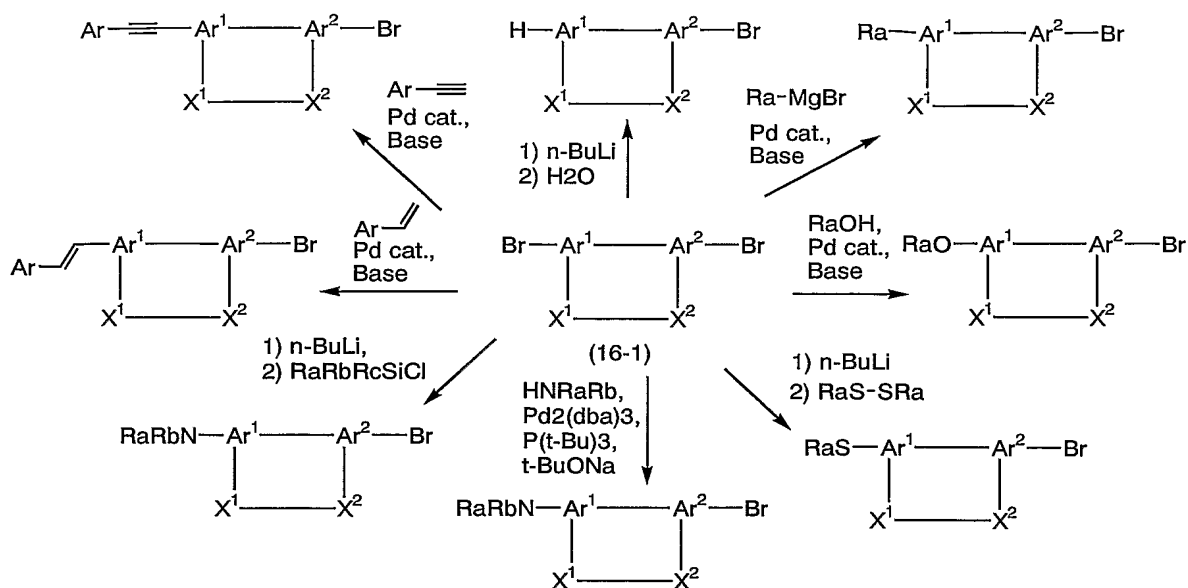
ビニル基の場合、 $\text{Y}^1 \sim \text{Y}^4$  がハロゲン原子の化合物とエチレンとのHeck反応により合成することができる。



15

- 上記式(16-2)で示される化合物は例えば、対応する(16-1)で示される化合物のうち、 $\text{Y}^1$  および  $\text{Y}^2$  が臭素原子である化合物から合成することができる。反応スキームを以下に示す。同様に、(2-2)、(17-2)、(17-3)、(18-2)、(18-3)、(20-2)、(20-3)、(23-2)、(23-3)、(24-2)、(24-3)、(25-2)、(25-3)で示される化合物も合成することができる。

20

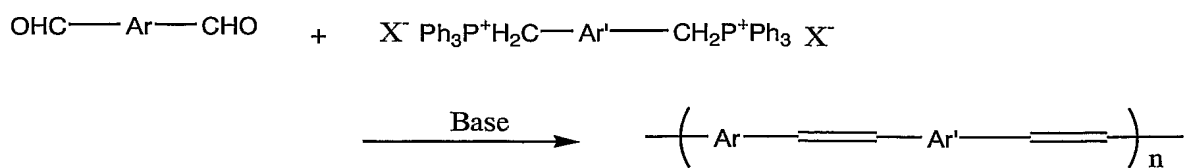


縮合重合の方法としては、主鎖にビニレン基を有する場合には、必要に応じてその他の単量体を用いて、例えば特開平5-202355号公報に記載の方法により製造し得る。

- すなわち、〔1〕アルデヒド基を有する化合物とホスホニウム塩基を有する化合物とのWittig反応による重合、〔2〕アルデヒド基とホスホニウム塩基とを有する化合物のWittig反応による重合、〔3〕ビニル基を有する化合物とハロゲン原子を有する化合物とのHeck反応による重合〔4〕ビニル基とハロゲン原子とを有する化合物のHeck反応による重合、〔5〕アルデヒド基を有する化合物とアルキルホスホネート基を有する化合物とのHorner-Wadsworth-Emmons法による重合〔6〕アルデヒド基とアルキルホスホネート基とを有する化合物のHorner-Wadsworth-Emmons法による重合、〔7〕ハロゲン化メチル基を2つ以上有する化合物の脱ハロゲン化水素法による重縮合、〔8〕スルホニウム塩基を2つ以上有する化合物のスルホニウム塩分解法による重縮合、〔9〕アルデヒド基を有する化合物とアセトニトリル基を有する化合物とのKnoevenagel反応による重合〔10〕アルデヒド基とアセトニトリル基とを有する化合物のKnoevenagel反応による重合などの方法、〔11〕アルデヒド基を2つ以上有する化合物のMcMurry反応による重合などの方法が例示される。

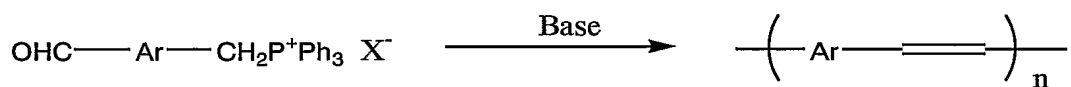
上記〔1〕～〔11〕の重合について以下に式で示す。

[ 1 ]



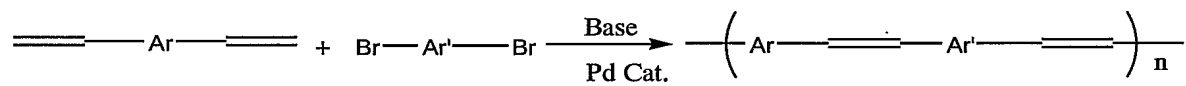
5

[ 2 ]



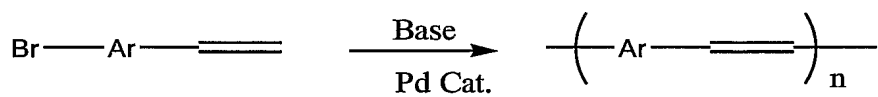
10

[ 3 ]

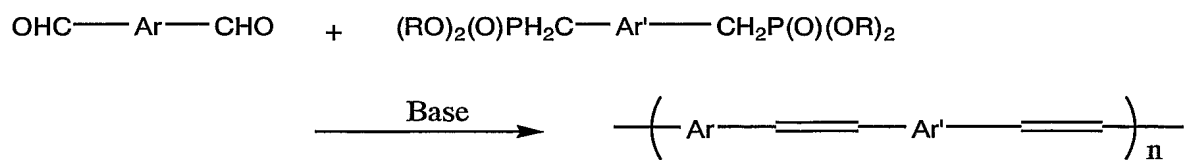


[ 4 ]

15

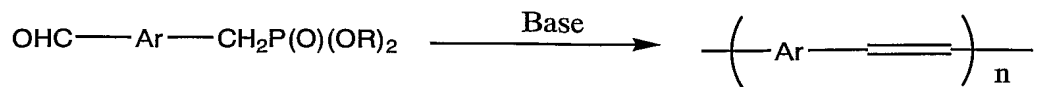


[ 5 ]

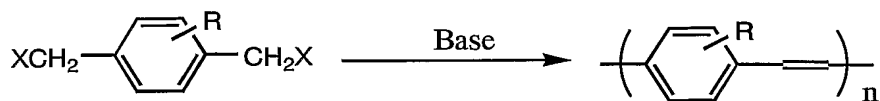


20

[ 6 ]

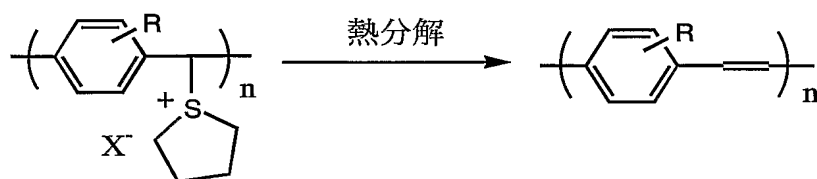


〔 7 〕



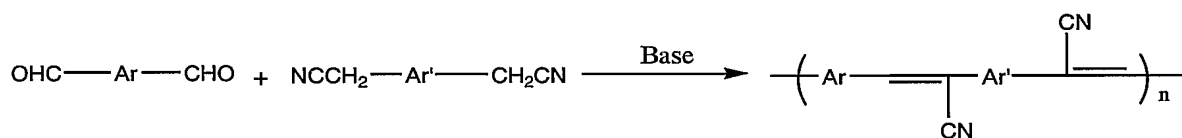
5

〔 8 〕



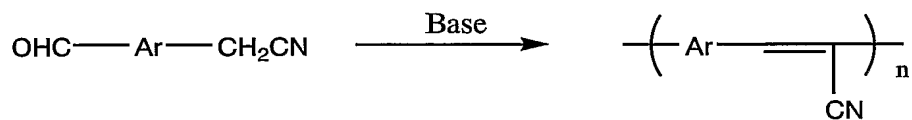
10

〔 9 〕

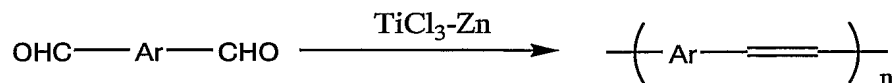


〔 1 0 〕

15



〔 1 1 〕



20

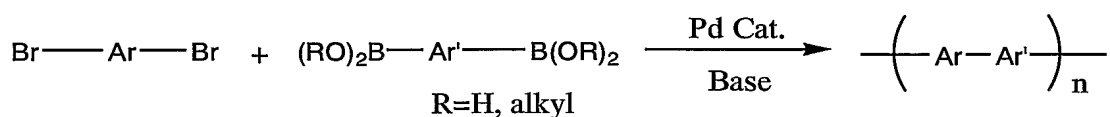
また、本発明の高分子化合物の製造方法として、主鎖にビニレン基を有しない場合には、例えば

〔 1 2 〕 S u z u k i カップリング反応により重合する方法、〔 1 3 〕 G r i g n

ard 反応により重合する方法、〔14〕Ni(0) 触媒により重合する方法、〔15〕FeCl<sub>3</sub> 等の酸化剤により重合する方法、電気化学的に酸化重合する方法、あるいは〔16〕適当な脱離基を有する中間体高分子の分解による方法などが例示される。

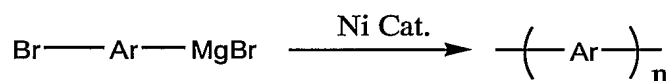
5 上記〔12〕～〔16〕までの重合法について、以下に式で示す。

〔12〕

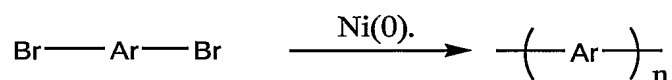


10

〔13〕

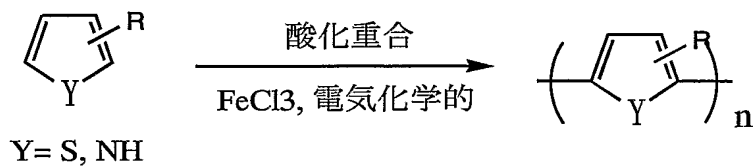


15 〔14〕



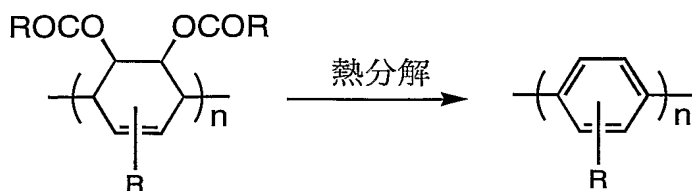
〔15〕

20



〔16〕





これらのうち、Wittig反応による重合、Heck反応による重合、H  
 orner-Wadsworth-Emmons法による重合、Knoeven  
 5 age 1 反応による重合、およびSuzukiカップリング反応により重合する  
 方法、Grignard反応により重合する方法、Ni (0) 触媒により重合す  
 る方法が、構造制御がしやすいので好ましい。さらにSuzukiカップリング  
 反応により重合する方法、Grignard反応により重合する方法、Ni (0)  
 触媒により重合する方法が原料の入手しやすさと重合反応操作の簡便さから好ま  
 10 しい。

単量体を、必要に応じ、有機溶媒に溶解し、例えばアルカリや適当な触媒を用  
 い、有機溶媒の融点以上沸点以下で、反応させることができる。例えば、“オルガ  
 ニック リアクションズ (Organic Reactions)”, 第14巻,  
 270-490頁, ジョンワイリー アンド サンズ (John Wiley &  
 15 Sons, Inc.), 1965年, “オルガニック リアクションズ (Organic  
 Reactions)”, 第27巻, 345-390頁, ジョンワイリー ア  
 ンド サンズ (John Wiley & Sons, Inc.), 1982年, “オル  
 ガニック シンセシス (Organic Syntheses)”, コレクティブ  
 第6巻 (Collective Volume VI), 407-411頁, ジョ  
 20 ンワイリー アンド サンズ (John Wiley & Sons, Inc.), 1  
 988年, ケミカル レビュー (Chem. Rev.), 第95巻, 2457頁 (1  
 995年), ジャーナル オブ オルガノメタリック ケミストリー (J. Org  
 anomet. Chem.), 第576巻, 147頁 (1999年), ジャーナル オ  
 ブ プラクティカル ケミストリー (J. Prakt. Chem.), 第336巻,  
 25 247頁 (1994年), マクロモレキュラー ケミストリー マクロモレキュラ  
 ー シンポジウム (Makromol. Chem., Macromol. Symp.),  
 第12巻, 229頁 (1987年) などに記載の公知の方法を用いることができ  
 る。

有機溶媒としては、用いる化合物や反応によっても異なるが、一般に副反応を抑制するために、用いる溶媒は十分に脱酸素処理を施し、不活性雰囲気化で反応を進行させることが好ましい。また、同様に脱水処理を行うことが好ましい。(但し、Suzukiカップリング反応のような水との2相系での反応の場合にはその限りではない。)

反応させるために適宜アルカリや適当な触媒を添加する。これらは用いる反応に応じて選択すればよい。該アルカリまたは触媒は、反応に用いる溶媒に十分に溶解するものが好ましい。アルカリまたは触媒を混合する方法としては、反応液をアルゴンや窒素などの不活性雰囲気下で攪拌しながらゆっくりとアルカリまたは触媒の溶液を添加するか、逆にアルカリまたは触媒の溶液に反応液をゆっくりと添加する方法が例示される。

本発明の高分子化合物を高分子LEDの発光材料として用いる場合、その純度が発光特性に影響を与えるため、重合前の単量体を蒸留、昇華精製、再結晶等の方法で精製したのちに重合することが好ましく、また合成後、再沈精製、クロマトグラフィーによる分別等の純化処理をすることが好ましい。

本発明の高分子化合物の製造方法において、それぞれの単量体は、一括混合して反応させてもよいし、必要に応じ、分割して混合してもよい。

より具体的に、反応条件について述べると、Wittig反応、Horner反応、Knoevenagel反応などの場合は、単量体の官能基に対して当量以上、好ましくは1～3当量のアルカリを用いて反応させる。アルカリとしては、特に限定されないが、例えば、カリウム-*t*-ブトキシド、ナトリウム-*t*-ブトキシド、ナトリウムエチラート、リチウムメチラートなどの金属アルコラートや、水素化ナトリウムなどのハイドライド試薬、ナトリウムアミド等のアミド類等を用いることができる。溶媒としては、N、N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、トルエン等が用いられる。反応の温度は、通常は室温から150℃程度で反応を進行させることができる。反応時間は、例えば、5分間～40時間であるが、十分に重合が進行する時間であればよく、また反応が終了した後に長時間放置する必要はないので、好ましくは10分間～24時間である。反応の際の濃度は、希薄すぎると反応の効率が悪く、濃すぎると反応の制御が難しくなるので、約0.01wt%～溶解する最大濃度の範囲で適宜選択

すればよく、通常は、0.1wt%～20wt%の範囲である。Heck反応の場合は、パラジウム触媒を用い、トリエチルアミンなどの塩基の存在下で、単量体を反応させる。N、N-ジメチルホルムアミドやN-メチルピロリドンなどの比較的沸点の高い溶媒を用い、反応温度は、80～160℃程度、反応時間は、

5 1時間から100時間程度である。

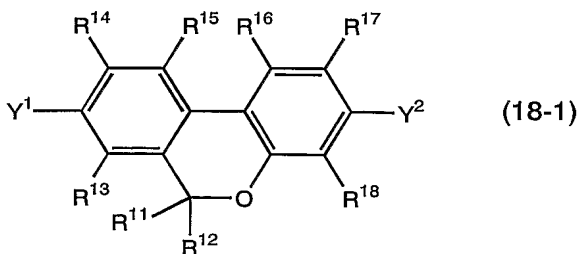
Suzukiカップリング反応の場合は、触媒として、例えばパラジウム[テトラキス(トリフェニルホスフィン)]、パラジウムアセテート類などを用い、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化バリウム等の無機塩基、トリエチルアミン等の有機塩基、フッ化セシウムなどの無機塩を単量体に対して当量以上、好ましくは1～10当量加えて反応させる。無機塩を水溶液として、2相系で反応させてもよい。溶媒としては、N、N-ジメチルホルムアミド、トルエン、ジメトキシエタン、テトラヒドロフランなどが例示される。溶媒にもよるが50～160℃程度の温度が好適に用いられる。溶媒の沸点近くまで昇温し、環流させてもよい。反応時間は1時間から200時間程度である。

15 Grignard反応の場合は、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジメトキシエタンなどのエーテル系溶媒中でハロゲン化物と金属Mgとを反応させてGrignard試薬溶液とし、これと別に用意した単量体溶液とを混合し、ニッケルまたはパラジウム触媒を過剰反応に注意しながら添加した後に昇温して環流させながら反応させる方法が例示される。Grignard試薬は単量体に対して当量以上、好ましくは1～1.5当量、より好ましくは1～1.2当量用

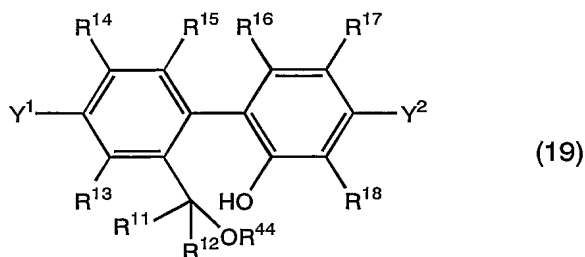
20 いる。これら以外の方法で重合する場合も、公知の方法に従って反応させることができる。

上記式(18)で示される化合物のうち、下記式(18-1)で示される化合物は下記式(19)で示される化合物を酸の存在下、反応させることにより製造

25 することができる。



(式中、 $R^{11} \sim R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ。)



(式中、 $R^{11} \sim R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ。 $R^{44}$  は水素原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1価の複素環基を表す。)

上記(18-1)の合成に用いられる酸としては、Lewis酸、Bronsted酸のいずれでもよく、塩酸、臭素酸、フッ化水素酸、硫酸、硝酸、蟻酸、酢酸、プロピオン酸、シュウ酸、安息香酸、フッ化ホウ素、塩化アルミニウム、塩化スズ(IV)、塩化鉄(II)、四塩化チタンまたはこれらの混合物が例示される。

- 10 反応の方法は特に限定されないが、溶媒の存在下に実施することができる。反応温度は $-80^{\circ}\text{C}$ ～溶媒の沸点が好ましい。

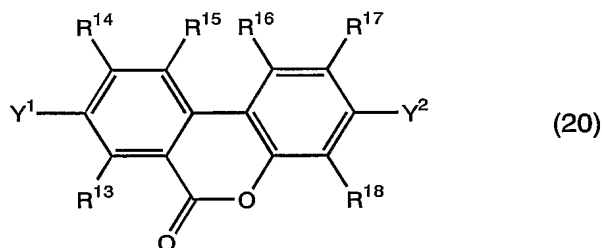
反応に用いられる溶媒としては、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサンなどの飽和炭化水素、ベンゼン、トルエン、エチルベンゼン、キシレンなどの不飽和炭化水素、四塩化炭素、クロロホルム、ジクロロメタン、クロロブタン、ブロモブタン、クロロペンタン、ブロモペンタン、クロロヘキサン、ブロモヘキサン、クロロシクロヘキサン、ブロモシクロヘキサンなどのハロゲン化飽和炭化水素、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン、トリクロロベンゼンなどのハロゲン化不飽和炭化水素、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、 $t$ -ブチルアルコールなどのアルコール類、蟻酸、酢酸、プロピオン酸などのカルボン酸類、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチル- $t$ -ブチルエーテル、テトラヒドロフラン、テトラヒドロピラン、ジオキサンなどのエーテル類、塩酸、臭素酸、フッ化水素酸、硫酸、硝酸などの無機酸などが例示され、単一溶媒、またはこれらの混合溶媒を用いてもよい。

- 25 反応後は、例えば水でクエンチした後には有機溶媒で抽出し、溶媒を留去するなどの通常の後処理で得ることができる。生成物の単離後および精製はクロマトグラフィーによる分取や再結晶などの方法によりおこなうことができる。

上記式(19)で示される化合物のうち、合成上、および官能基変換のしやす

さの観点から、 $X^1$ 、 $X^2$  がそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基またはホウ酸基であることが好ましい。

上記式(19)で示される化合物は、下記式(20)で示される化合物と Grignard  
5 試薬または有機 Li 化合物とを反応させることにより合成することができる。



(式中、 $R^{13} \sim R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ意味を表す。)

上記反応に用いられる Grignard 試薬としては、メチルマグネシウムクロライド、  
10 メチルマグネシウムブロマイド、エチルマグネシウムクロライド、エチルマグネシウム  
ブロマイド、プロピルマグネシウムクロライド、プロピルマグネシウム  
ブロマイド、ブチルマグネシウムクロライド、ブチルマグネシウム  
ブロマイド、ヘキシルマグネシウムブロマイド、オクチルマグネシウム  
15 ブロマイド、デシルマグネシウムブロマイド、アリルマグネシウムクロライド、アリル  
マグネシウムブロマイド、ベンジルマグネシウムクロライド、フェニル  
マグネシウムブロマイド、ナフチルマグネシウムブロマイド、トリル  
マグネシウムブロマイドなどが例示される。

有機 Li 化合物としては、メチルリチウム、エチルリチウム、プロピルリチウム、  
ブチルリチウム、フェニルリチウム、ナフチルリチウム、ベンジルリチウム、ト  
20 リルリチウムなどが例示される。

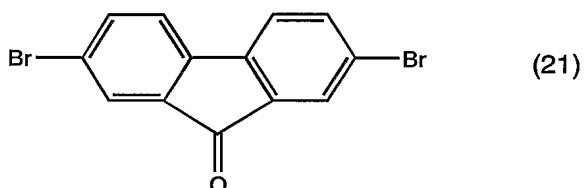
反応の方法は特に限定されないが、窒素、アルゴンなどの不活性ガス雰囲気下、  
溶媒の存在下に実施することができる。反応温度は $-80^{\circ}\text{C}$ ～溶媒の沸点が好ましい。

反応に用いられる溶媒としては、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、  
シクロヘキサンなどの飽和炭化水素、ベンゼン、トルエン、エチルベンゼン、キ  
25 シレンなどの不飽和炭化水素、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチル  
t-ブチルエーテル、テトラヒドロフラン、テトラヒドロピラン、ジオキサンな  
どのエーテル類などが例示され、単一溶媒、またはこれらの混合溶媒を用いても

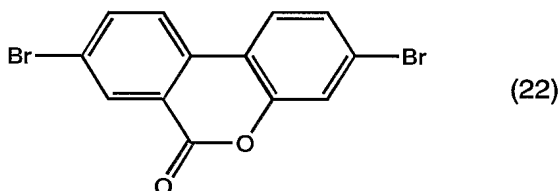
よい。

反応後は、例えば水でクエンチした後に有機溶媒で抽出し、溶媒を留去するなどの通常の後処理で得ることができる。生成物の単離後および精製はクロマトグラフィーによる分取や再結晶などの方法によりおこなうことができる。

- 5      また、本発明は、上記式（20）で示される化合物のうち、下記式（22）で示される化合物は下記式（21）で示される化合物と過ホウ酸ナトリウムと反応させることにより製造することができる。



10



15

反応の方法は、酢酸、トリフルオロ酢酸、プロピオン酸、酪酸などのカルボン酸溶媒の存在下を実施することができる。溶解性を上げるため、四塩化炭素、クロロホルム、ジクロロメタン、ベンゼン、トルエンなどとの混合溶媒系でおこなうことが好ましい。反応温度は0℃～溶媒の沸点が好ましい。

反応後は、例えば水でクエンチした後に有機溶媒で抽出し、溶媒を留去するなどの通常の後処理で得ることができる。生成物の単離後および精製はクロマトグラフィーによる分取や再結晶などの方法によりおこなうことができる。

20

用いられる塩基としては、水素化リチウム、水素化ナトリウム、水素化カリウムなどの金属ヒドリド、メチルリチウム、n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、t-ブチルリチウム、フェニルリチウムなどの有機リチウム試薬、メチルマグネシウムブロマイド、メチルマグネシウムクロライド、エチルマグネシウムブロマイド、エチルマグネシウムクロライド、アリルマグネシウムブロマイド、アリルマグネシウムクロライド、フェニルマグネシウムブロマイド、ベンジ

25

ルマグネシウムクロライドなどの Grignard 試薬、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド、ナトリウムヘキサメチルジシラジド、カリウムヘキサメチルジシラジドなどのアルカリ金属アミド、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸リチウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウムなどの無機塩基、またはこれらの混合物が例示される。

ハロゲン化物としては、塩化メチル、臭化メチル、ヨウ化メチル、塩化エチル、臭化エチル、ヨウ化エチル、塩化プロピル、臭化プロピル、ヨウ化プロピル、塩化ブチル、臭化ブチル、ヨウ化ブチル、塩化ヘキシル、臭化ヘキシル、塩化オクチル、臭化オクチル、塩化デシル、塩化アリル、臭化アリル、塩化ベンジル、臭化ベンジル、塩化ベンジル、臭化ベンジル、塩化トリル、臭化トリル、ヨウ化トリル、塩化アニシル、臭化アニシル、ヨウ化アニシルなどが例示される。

反応は、窒素やアルゴンなどの不活性ガス雰囲気下、溶媒の存在下を実施することができる。反応温度は $-80^{\circ}\text{C}$ ～溶媒の沸点が好ましい。

反応に用いられる溶媒としては、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサンなどの飽和炭化水素、ベンゼン、トルエン、エチルベンゼン、キシレンなどの不飽和炭化水素、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチルtert-ブチルエーテル、テトラヒドロフラン、テトラヒドロピラン、ジオキサンなどのエーテル類、などが例示され、単一溶媒、トリメチルアミン、トリエチルアミン、N, N, N', N' -テトラメチルエチレンジアミン、ピリジンなどのアミン類、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、N, N-ジエチルアセトアミド、N-メチルモルホリンオキシド、N-メチル-2-ピロリドンなどのアミド類などが例示され、単一溶媒、またはこれらの混合溶媒を用いてもよい。

反応後は、例えば水でクエンチした後に有機溶媒で抽出し、溶媒を留去するなどの通常の後処理で得ることができる。生成物の単離後および精製はクロマトグラフィーによる分取や再結晶などの方法によりおこなうことができる。

上記式 (2-1)、(16-1)、(17-1)、(18-1)、(23-1) または (24-1) で示される化合物は、 $\text{Y}^1 \sim \text{Y}^6$  部の誘導体化、重合反応により、医薬・農薬中間体や、有機電子材料などの材料へと変換することができる。

30 本発明の高分子化合物は電子素子用の材料としても用いることができ、有機ト

ランジスタ用の有機半導体、レーザー用色素、有機太陽電池用材料などとしても用いることができる。

次に本発明の高分子化合物の用途について説明する。

5 本発明の高分子化合物は、固体状態で蛍光または燐光を有し、高分子発光体(高分子量の発光材料)として用いることができる。また、該高分子化合物は優れた電子輸送能を有しており、高分子LED用材料や電荷輸送材料として好適に用いることができる。

該高分子発光体を用いた高分子LEDは低電圧、高効率で駆動できる高性能の高分子LEDである。

10 従って、該高分子LEDは液晶ディスプレイのバックライト、または照明用としての曲面状や平面状の光源、セグメントタイプの表示素子、ドットマトリックスのフラットパネルディスプレイ等の装置に好ましく使用できる。

また、本発明の高分子化合物はレーザー用色素、有機太陽電池用材料、有機トランジスタ用の有機半導体、発光性薄膜、導電性薄膜、有機半導体薄膜などの伝導性薄膜用材料としても用いることができる。

次に、本発明の高分子LEDについて説明する。

本発明の高分子LEDは、陽極および陰極からなる電極間に、有機層を有し、該有機層が本発明の高分子化合物を含むことを特徴とする。

20 有機層は、発光層、正孔輸送層、電子輸送層等のいずれであってもよいが、有機層が発光層であることが好ましい。

ここに、発光層とは、発光する機能を有する層をいい、正孔輸送層とは、正孔を輸送する機能を有する層をいい、電子輸送層とは、電子を輸送する機能を有する層をいう。なお、電子輸送層と正孔輸送層を総称して電荷輸送層と呼ぶ。発光層、正孔輸送層、電子輸送層は、それぞれ独立に2層以上用いてもよい。

25 有機層が発光層である場合、有機層である発光層がさらに正孔輸送材料、電子輸送材料または発光材料を含んでいてもよい。ここで、発光材料とは、蛍光および／または燐光を示す材料のことをさす。

本発明の高分子化合物と正孔輸送材料と混合する場合には、その混合物全体に対して、正孔輸送材料の混合割合は1wt%～80wt%であり、好ましくは5wt%～60wt%である。本発明の高分子材料と電子輸送材料を混合する場合



には、その混合物全体に対して電子輸送材料の混合割合は1wt%～80wt%であり、好ましくは5wt%～60wt%である。さらに、本発明の高分子化合物と発光材料を混合する場合にはその混合物全体に対して発光材料の混合割合は1wt%～80wt%であり、好ましくは5wt%～60wt%である。本発明

5 の高分子化合物と発光材料、正孔輸送材料および／または電子輸送材料を混合する場合にはその混合物全体に対して発光材料の混合割合は1wt%～50wt%であり、好ましくは5wt%～40wt%であり、正孔輸送材料と電子輸送材料はそれらの合計で1wt%～50wt%であり、好ましくは5wt%～40wt%であり、本発明の高分子化合物の含有量は99wt%～20wt%である。

10 混合する正孔輸送材料、電子輸送材料、発光材料は公知の低分子化合物や高分子化合物が使用できるが、高分子化合物を用いることが好ましい。高分子化合物の正孔輸送材料、電子輸送材料および発光材料としては、WO99/13692、WO99/48160、GB2340304A、WO00/53656、WO01/19834、WO00/55927、GB2348316、WO00/

15 46321、WO00/06665、WO99/54943、WO99/54385、US5777070、WO98/06773、WO97/05184、WO00/35987、WO00/53655、WO01/34722、WO99/24526、WO00/22027、WO00/22026、WO98/27136、US573636、WO98/21262、US5741921、WO

20 97/09394、WO96/29356、WO96/10617、EP0707020、WO95/07955、特開平2001-181618、特開平2001-123156、特開平2001-3045、特開平2000-351967、特開平2000-303066、特開平2000-299189、特開平2000-252065、特開平2000-136379、特開平2000-10

25 4057、特開平2000-80167、特開平10-324870、特開平10-114891、特開平9-111233、特開平9-45478等に記載されているポリフルオレン、その誘導体および共重合体、ポリアリーレン、その誘導体および共重合体、ポリアリーレンビニレン、その誘導体および共重合体、芳香族アミンおよびその誘導体の（共）重合体が例示される。

30 低分子化合物の蛍光性材料としては、例えば、ナフタレン誘導体、アントラセ

ンもしくはその誘導体、ペリレンもしくはその誘導体、ポリメチン系、キサンテン系、クマリン系、シアニン系などの色素類、8-ヒドロキシキノリンもしくはその誘導体の金属錯体、芳香族アミン、テトラフェニルシクロペンタジエンもしくはその誘導体、またはテトラフェニルプタジエンもしくはその誘導体などを用  
5 いることができる。

具体的には、例えば特開昭57-51781号、同59-194393号公報に記載されているもの等、公知のものが使用可能である。

本発明の高分子化合物は、正孔輸送材料、電子輸送材料および発光材料から選ばれる少なくとも1種類の材料と混合し、発光材料や電荷輸送材料として用いる  
10 ことができる。ここで、本発明の高分子化合物を2種以上用いてもよい。

その正孔輸送材料、電子輸送材料、発光材料から選ばれる少なくとも1種類の材料と本発明の高分子化合物の含有比率は、用途に応じて決めればよいが、発光材料の用途の場合は、上記の発光層におけると同じ含有比率が好ましい。

本発明の高分子LEDが有する発光層の膜厚としては、用いる材料によって最適値が異なり、駆動電圧と発光効率が適度な値となるように選択すればよいが、  
15 例えば1nmから1 $\mu$ mであり、好ましくは2nm~500nmであり、さらに好ましくは5nm~200nmである。

発光層の形成方法としては、例えば、溶液からの成膜による方法が例示される。溶液からの成膜方法としては、スピコート法、キャスト法、マイクログラビアコート法、グラビアコート法、バーコート法、ロールコート法、ワイアーバーコート法、ディップコート法、スプレーコート法、スクリーン印刷法、フレキソ印刷法、オフセット印刷法、インクジェットプリント法等の塗布法を用いる  
20 ことができる。パターン形成や多色の塗分けが容易であるという点で、スクリーン印刷法、フレキソ印刷法、オフセット印刷法、インクジェットプリント法等の印刷法が好ましい。

印刷法等で用いるインク組成物としては、少なくとも1種類の本発明の高分子化合物が含有されていればよく、また本発明の高分子化合物以外に正孔輸送材料、電子輸送材料、発光材料、溶媒、安定剤などの添加剤を含んでもよい。

該インク組成物中における本発明の高分子化合物の割合は、溶媒を除いた組成物の全重量に対して20wt%~100wt%であり、好ましくは40wt%~  
30

100wt%である。

またインク組成物中に溶媒が含まれる場合の溶媒の割合は、組成物の全重量に対して1wt%～99.9wt%であり、好ましくは60wt%～99.5wt%であり、さらに好ましくは80wt%～99.0wt%である。

- 5     インク組成物の粘度は印刷法によって異なるが、インクジェットプリント法などインク組成物中が吐出装置を経由するもの場合には、吐出時の目づまりや飛行曲がり防止のために粘度が25℃において1～20mPa・sの範囲であることが好ましい。

- 10     インク組成物として用いる溶媒としては特に制限はないが、該インク組成物を構成する溶媒以外の材料を溶解または均一に分散できるものが好ましい。該インク組成物を構成する材料が非極性溶媒に可溶なものである場合に、該溶媒としてクロロホルム、塩化メチレン、ジクロロエタン等の塩素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、酢酸エチル、酢酸ブチル、エチルセルソルブアセテート等のエステル系溶媒が例示される。
- 15     セルソルブアセテート等のエステル系溶媒が例示される。

また、本発明の高分子LEDとしては、陰極と発光層との間に、電子輸送層を設けた高分子LED、陽極と発光層との間に、正孔輸送層を設けた高分子LED、陰極と発光層との間に、電子輸送層を設け、かつ陽極と発光層との間に、正孔輸送層を設けた高分子LED等が挙げられる。

- 20     例えば、具体的には、以下のa)～d)の構造が例示される。

- a) 陽極／発光層／陰極
- b) 陽極／正孔輸送層／発光層／陰極
- c) 陽極／発光層／電子輸送層／陰極
- d) 陽極／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／陰極

- 25     (ここで、／は各層が隣接して積層されていることを示す。以下同じ。)

- 本発明の高分子LEDが正孔輸送層を有する場合、使用される正孔輸送材料としては、ポリビニルカルバゾールもしくはその誘導体、ポリシランもしくはその誘導体、側鎖もしくは主鎖に芳香族アミンを有するポリシロキサン誘導体、ピラゾリン誘導体、アリーールアミン誘導体、スチルベン誘導体、トリフェニルジアミ
- 30

ン誘導体、ポリアニリンもしくはその誘導体、ポリチオフェンもしくはその誘導体、ポリピロールもしくはその誘導体、ポリ（p-フェニレンビニレン）もしくはその誘導体、またはポリ（2, 5-チエニレンビニレン）もしくはその誘導体などが例示される。

- 5 具体的には、該正孔輸送材料として、特開昭63-70257号公報、同63-175860号公報、特開平2-135359号公報、同2-135361号公報、同2-209988号公報、同3-37992号公報、同3-152184号公報に記載されているもの等が例示される。

- 10 これらの中で、正孔輸送層に用いる正孔輸送材料として、ポリビニルカルバゾールもしくはその誘導体、ポリシランもしくはその誘導体、側鎖もしくは主鎖に芳香族アミン化合物基を有するポリシロキサン誘導体、ポリアニリンもしくはその誘導体、ポリチオフェンもしくはその誘導体、ポリ（p-フェニレンビニレン）もしくはその誘導体、またはポリ（2, 5-チエニレンビニレン）もしくはその誘導体等の高分子正孔輸送材料が好ましく、さらに好ましくはポリビニルカルバ  
15 ゾールもしくはその誘導体、ポリシランもしくはその誘導体、側鎖もしくは主鎖に芳香族アミンを有するポリシロキサン誘導体である。

- また、低分子化合物の正孔輸送材料としてはピラゾリン誘導体、アリールアミン誘導体、スチルベン誘導体、トリフェニルジアミン誘導体が例示される。低分子の正孔輸送材料の場合には、高分子バインダーに分散させて用いることが好ま  
20 しい。

- 混合する高分子バインダーとしては、電荷輸送を極度に阻害しないものが好ましく、また可視光に対する吸収が強くないものが好適に用いられる。該高分子バインダーとして、ポリ（N-ビニルカルバゾール）、ポリアニリンもしくはその誘導体、ポリチオフェンもしくはその誘導体、ポリ（p-フェニレンビニレン）も  
25 ししくはその誘導体、ポリ（2, 5-チエニレンビニレン）もしくはその誘導体、ポリカーボネート、ポリアクリレート、ポリメチルアクリレート、ポリメチルメタクリレート、ポリスチレン、ポリ塩化ビニル、ポリシラン、ポリシロキサン等が例示される。

- ポリ（N-ビニルカルバゾール）もしくはその誘導体は、例えばビニルモノマ  
30 ーからカチオン重合またはラジカル重合によって得られる。

ポリシランもしくはその誘導体としては、ケミカル・レビュー (Chem. Rev.) 第89巻、1359頁 (1989年)、英国特許GB 2300196号公開明細書に記載の化合物等が例示される。合成方法もこれらに記載の方法を用いることができるが、特にキッピング法が好適に用いられる。

- 5     ポリシロキサンもしくはその誘導体は、シロキサン骨格構造には正孔輸送がほとんどないので、側鎖または主鎖に上記低分子正孔輸送材料の構造を有するものが好適に用いられる。特に正孔輸送の芳香族アミンを側鎖または主鎖に有するものが例示される。

- 10    正孔輸送層の成膜の方法に制限はないが、低分子正孔輸送材料では、高分子バインダーとの混合溶液からの成膜による方法が例示される。また、高分子正孔輸送材料では、溶液からの成膜による方法が例示される。

- 15    溶液からの成膜に用いる溶媒としては、正孔輸送材料を溶解させるものであれば特に制限はない。該溶媒として、クロロホルム、塩化メチレン、ジクロロエタン等の塩素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、酢酸エチル、酢酸ブチル、エチルセルソルブアセテート等のエステル系溶媒が例示される。

- 20    溶液からの成膜方法としては、溶液からのスピンコート法、キャスト法、マイクログラビアコート法、グラビアコート法、バーコート法、ロールコート法、ワイアーバーコート法、ディップコート法、スプレーコート法、スクリーン印刷法、フレキソ印刷法、オフセット印刷法、インクジェットプリント法等の塗布法を用いることができる。

- 25    正孔輸送層の膜厚としては、用いる材料によって最適値が異なり、駆動電圧と発光効率が適度な値となるように選択すればよいが、少なくともピンホールが発生しないような厚さが必要であり、あまり厚いと、素子の駆動電圧が高くなり好ましくない。従って、該正孔輸送層の膜厚としては、例えば1 nmから1  $\mu$ mであり、好ましくは2 nm～500 nmであり、さらに好ましくは5 nm～200 nmである。

- 30    本発明の高分子LEDが電子輸送層を有する場合、使用される電子輸送材料としては公知のものが使用でき、オキサジアゾール誘導体、アントラキノジメタン

もしくはその誘導体、ベンゾキノンもしくはその誘導体、ナフトキノンもしくはその誘導体、アントラキノンもしくはその誘導体、テトラシアノアンスラキノジメタンもしくはその誘導体、フルオレノン誘導体、ジフェニルジシアノエチレンもしくはその誘導体、ジフェノキノン誘導体、または8-ヒドロキシキノリンもしくはその誘導体の金属錯体、ポリキノリンもしくはその誘導体、ポリキノキサリンもしくはその誘導体、ポリフルオレンもしくはその誘導体等が例示される。

具体的には、特開昭63-70257号公報、同63-175860号公報、特開平2-135359号公報、同2-135361号公報、同2-209988号公報、同3-37992号公報、同3-152184号公報に記載されているもの等が例示される。

これらのうち、オキサジアゾール誘導体、ベンゾキノンもしくはその誘導体、アントラキノンもしくはその誘導体、または8-ヒドロキシキノリンもしくはその誘導体の金属錯体、ポリキノリンもしくはその誘導体、ポリキノキサリンもしくはその誘導体、ポリフルオレンもしくはその誘導体が好ましく、2-(4-ビフェニル)-5-(4-tert-ブチルフェニル)-1,3,4-オキサジアゾール、ベンゾキノン、アントラキノン、トリス(8-キノリノール)アルミニウム、ポリキノリンがさらに好ましい。

電子輸送層の成膜法としては特に制限はないが、低分子電子輸送材料では、粉末からの真空蒸着法、または溶液もしくは熔融状態からの成膜による方法が、高分子電子輸送材料では溶液または熔融状態からの成膜による方法がそれぞれ例示される。溶液または熔融状態からの成膜時には、上記の高分子バインダーを併用してもよい。

溶液からの成膜に用いる溶媒としては、電子輸送材料および／または高分子バインダーを溶解させるものであれば特に制限はない。該溶媒として、クロロホルム、塩化メチレン、ジクロロエタン等の塩素系溶媒、テトラヒドロフラン等のエーテル系溶媒、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、酢酸エチル、酢酸ブチル、エチルセルソルブアセテート等のエステル系溶媒が例示される。

溶液または熔融状態からの成膜方法としては、スピンコート法、キャストイング法、マイクログラビアコート法、グラビアコート法、バーコート法、ロールコ

ート法、ワイアーバーコート法、ディップコート法、スプレーコート法、スクリーン印刷法、フレキソ印刷法、オフセット印刷法、インクジェットプリント法等の塗布法を用いることができる。

5 電子輸送層の膜厚としては、用いる材料によって最適値が異なり、駆動電圧と発光効率が適度な値となるように選択すればよいが、少なくともピンホールが発生しないような厚さが必要であり、あまり厚いと、素子の駆動電圧が高くなり好ましくない。従って、該電子輸送層の膜厚としては、例えば1 nmから1  $\mu$ mであり、好ましくは2 nm～500 nmであり、さらに好ましくは5 nm～200 nmである。

10 また、電極に隣接して設けた電荷輸送層のうち、電極からの電荷注入効率を改善する機能を有し、素子の駆動電圧を下げる効果を有するものは、特に電荷注入層（正孔注入層、電子注入層）と一般に呼ばれることがある。

さらに電極との密着性向上や電極からの電荷注入の改善のために、電極に隣接して前記の電荷注入層又は膜厚2 nm以下の絶縁層を設けてもよく、また、界面15 の密着性向上や混合の防止等のために電荷輸送層や発光層の界面に薄いバッファ層を挿入してもよい。

積層する層の順番や数、および各層の厚さについては、発光効率や素子寿命を勘案して適宜用いることができる。

本発明において、電荷注入層（電子注入層、正孔注入層）を設けた高分子LED20 としては、陰極に隣接して電荷注入層を設けた高分子LED、陽極に隣接して電荷注入層を設けた高分子LEDが挙げられる。

例えば、具体的には、以下のe)～p)の構造が挙げられる。

- e) 陽極／電荷注入層／発光層／陰極
- f) 陽極／発光層／電荷注入層／陰極
- 25 g) 陽極／電荷注入層／発光層／電荷注入層／陰極
- h) 陽極／電荷注入層／正孔輸送層／発光層／陰極
- i) 陽極／正孔輸送層／発光層／電荷注入層／陰極
- j) 陽極／電荷注入層／正孔輸送層／発光層／電荷注入層／陰極
- k) 陽極／電荷注入層／発光層／電子輸送層／陰極
- 30 l) 陽極／発光層／電子輸送層／電荷注入層／陰極

- m) 陽極／電荷注入層／発光層／電子輸送層／電荷注入層／陰極
- n) 陽極／電荷注入層／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／陰極
- o) 陽極／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／電荷注入層／陰極
- p) 陽極／電荷注入層／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／電荷注入層／陰極

5 電荷注入層の具体的な例としては、導電性高分子を含む層、陽極と正孔輸送層との間に設けられ、陽極材料と正孔輸送層に含まれる正孔輸送材料との中間の値のイオン化ポテンシャルを有する材料を含む層、陰極と電子輸送層との間に設けられ、陰極材料と電子輸送層に含まれる電子輸送材料との中間の値の電子親和力を有する材料を含む層などが例示される。

10 上記電荷注入層が導電性高分子を含む層の場合、該導電性高分子の電気伝導度は、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^3$ 以下であることが好ましく、発光画素間のリーク電流を小さくするためには、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^2$ 以下がより好ましく、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^1$ 以下がさらに好ましい。

15 上記電荷注入層が導電性高分子を含む層の場合、該導電性高分子の電気伝導度は、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^3 \text{ S/cm}$ 以下であることが好ましく、発光画素間のリーク電流を小さくするためには、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^2 \text{ S/cm}$ 以下がより好ましく、 $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^1 \text{ S/cm}$ 以下がさらに好ましい。

通常は該導電性高分子の電気伝導度を $10^{-5} \text{ S/cm}$ 以上 $10^3$ 以下とするために、該導電性高分子に適量のイオンをドーピングする。

20 ドーピングするイオンの種類は、正孔注入層であればアニオン、電子注入層であればカチオンである。アニオンの例としては、ポリスチレンスルホン酸イオン、アルキルベンゼンスルホン酸イオン、樟脳スルホン酸イオンなどが例示され、カチオンの例としては、リチウムイオン、ナトリウムイオン、カリウムイオン、テトラブチルアンモニウムイオンなどが例示される。

25 電荷注入層の膜厚としては、例えば $1 \text{ nm} \sim 100 \text{ nm}$ であり、 $2 \text{ nm} \sim 50 \text{ nm}$ が好ましい。

電荷注入層に用いる材料は、電極や隣接する層の材料との関係で適宜選択すればよく、ポリアニリンおよびその誘導体、ポリチオフェンおよびその誘導体、ポリピロールおよびその誘導体、ポリフェニレンビニレンおよびその誘導体、ポリチエニレンビニレンおよびその誘導体、ポリキノリンおよびその誘導体、ポリキ

30



ノキサリンおよびその誘導体、芳香族アミン構造を主鎖または側鎖に含む重合体などの導電性高分子、金属フタロシアニン（銅フタロシアニンなど）、カーボンなどが例示される。

- 5 膜厚 2 nm 以下の絶縁層は電荷注入を容易にする機能を有するものである。上記絶縁層の材料としては、金属フッ化物、金属酸化物、有機絶縁材料等が挙げられる。膜厚 2 nm 以下の絶縁層を設けた高分子 LED としては、陰極に隣接して膜厚 2 nm 以下の絶縁層を設けた高分子 LED、陽極に隣接して膜厚 2 nm 以下の絶縁層を設けた高分子 LED が挙げられる。

具体的には、例えば、以下の q) ~ a b) の構造が挙げられる。

- 10 q) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／発光層／陰極  
r) 陽極／発光層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
s) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／発光層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
t) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／正孔輸送層／発光層／陰極  
u) 陽極／正孔輸送層／発光層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
15 v) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／正孔輸送層／発光層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
w) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／発光層／電子輸送層／陰極  
x) 陽極／発光層／電子輸送層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
y) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／発光層／電子輸送層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
20 z) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／陰極  
a a) 陽極／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極  
a b) 陽極／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／正孔輸送層／発光層／電子輸送層／膜厚 2 nm 以下の絶縁層／陰極

- 25 本発明の高分子 LED を形成する基板は、電極を形成し、有機物の層を形成する際に変化しないものであればよく、例えばガラス、プラスチック、高分子フィルム、シリコン基板などが例示される。不透明な基板の場合には、反対の電極が透明または半透明であることが好ましい。

- 30 通常本発明の高分子 LED が有する陽極および陰極の少なくとも一方が透明または半透明である。陽極側が透明または半透明であることが好ましい。

該陽極の材料としては、導電性の金属酸化物膜、半透明の金属薄膜等が用いられる。具体的には、酸化インジウム、酸化亜鉛、酸化スズ、およびそれらの複合体であるインジウム・スズ・オキサイド（ITO）、インジウム・亜鉛・オキサイド等からなる導電性ガラスを用いて作成された膜（NE SAなど）や、金、白金、銀、銅等が用いられ、ITO、インジウム・亜鉛・オキサイド、酸化スズが好ましい。作製方法としては、真空蒸着法、スパッタリング法、イオンプレーティング法、メッキ法等が挙げられる。また、該陽極として、ポリアニリンもしくはその誘導体、ポリチオフェンもしくはその誘導体などの有機の透明導電膜を用いてもよい。

- 10 陽極の膜厚は、光の透過性と電気伝導度とを考慮して、適宜選択することができるが、例えば10 nmから10  $\mu$ mであり、好ましくは20 nm～1  $\mu$ mであり、さらに好ましくは50 nm～500 nmである。

- また、陽極上に、電荷注入を容易にするために、フタロシアニン誘導体、導電性高分子、カーボンなどからなる層、あるいは金属酸化物や金属フッ化物、有機絶縁材料等からなる平均膜厚2 nm以下の層を設けてもよい。

- 本発明の高分子LEDで用いる陰極の材料としては、仕事関数の小さい材料が好ましい。例えば、リチウム、ナトリウム、カリウム、ルビジウム、セシウム、ベリリウム、マグネシウム、カルシウム、ストロンチウム、バリウム、アルミニウム、スカンジウム、バナジウム、亜鉛、イットリウム、インジウム、セリウム、サマリウム、ユーロピウム、テルビウム、イッテルビウムなどの金属、およびそれらのうち2つ以上の合金、あるいはそれらのうち1つ以上と、金、銀、白金、銅、マンガン、チタン、コバルト、ニッケル、タングステン、錫のうち1つ以上との合金、グラファイトまたはグラファイト層間化合物等が用いられる。合金の例としては、マグネシウム－銀合金、マグネシウム－インジウム合金、マグネシウム－アルミニウム合金、インジウム－銀合金、リチウム－アルミニウム合金、リチウム－マグネシウム合金、リチウム－インジウム合金、カルシウム－アルミニウム合金などが挙げられる。陰極を2層以上の積層構造としてもよい。

- 陰極の膜厚は、電気伝導度や耐久性を考慮して、適宜選択することができるが、例えば10 nmから10  $\mu$ mであり、好ましくは20 nm～1  $\mu$ mであり、さらに好ましくは50 nm～500 nmである。

陰極の作製方法としては、真空蒸着法、スパッタリング法、また金属薄膜を熱圧着するラミネート法等が用いられる。また、陰極と有機物層との間に、導電性高分子からなる層、あるいは金属酸化物や金属フッ化物、有機絶縁材料等からなる平均膜厚 2 nm 以下の層を設けてもよく、陰極作製後、該高分子 LED を保護する保護層を装着していてもよい。該高分子 LED を長期安定的に用いるためには、素子を外部から保護するために、保護層および／または保護カバーを装着することが好ましい。

該保護層としては、高分子化合物、金属酸化物、金属フッ化物、金属ホウ化物などを用いることができる。また、保護カバーとしては、ガラス板、表面に低透水率処理を施したプラスチック板などを用いることができ、該カバーを熱効果樹脂や光硬化樹脂で素子基板と貼り合わせて密閉する方法が好適に用いられる。スペーサーを用いて空間を維持すれば、素子がキズつくのを防ぐことが容易である。該空間に窒素やアルゴンのような不活性なガスを封入すれば、陰極の酸化を防止することができ、さらに酸化バリウム等の乾燥剤を該空間内に設置することにより製造工程で吸着した水分が素子にダメージを与えるのを抑制することが容易となる。これらのうち、いずれか 1 つ以上の方策をとることが好ましい。

本発明の高分子 LED は面状光源、セグメント表示装置、ドットマトリックス表示装置、液晶表示装置のバックライトとして用いることができる。

本発明の高分子 LED を用いて面状の発光を得るためには、面状の陽極と陰極が重なり合うように配置すればよい。また、パターン状の発光を得るためには、前記面状の発光素子の表面にパターン状の窓を設けたマスクを設置する方法、非発光部の有機物層を極端に厚く形成し実質的に非発光とする方法、陽極または陰極のいずれか一方、または両方の電極をパターン状に形成する方法がある。これらのいずれかの方法でパターンを形成し、いくつかの電極を独立に On / Off できるように配置することにより、数字や文字、簡単な記号などを表示できるセグメントタイプの表示素子が得られる。更に、ドットマトリックス素子とするためには、陽極と陰極をともにストライプ状に形成して直交するように配置すればよい。複数の種類の発光色の異なる高分子発光体を塗り分ける方法や、カラーフィルターまたは蛍光変換フィルターを用いる方法により、部分カラー表示、マルチカラー表示が可能となる。ドットマトリックス素子は、パッシブ駆動も可能で

あるし、T F Tなどと組み合わせてアクティブ駆動してもよい。これらの表示素子は、コンピュータ、テレビ、携帯端末、携帯電話、カーナビゲーション、ビデオカメラのビューファインダーなどの表示装置として用いることができる。

- さらに、前記面状の発光素子は、自発光薄型であり、液晶表示装置のバックライト用の面状光源、あるいは面状の照明用光源として好適に用いることができる。また、フレキシブルな基板を用いれば、曲面状の光源や表示装置としても使用できる。

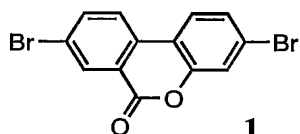
以下、本発明をさらに詳細に説明するために実施例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

- ここで、数平均分子量については、クロロホルムを溶媒として、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー（GPC）によりポリスチレン換算の数平均分子量を求めた。

#### 実施例 1（化合物 1 の合成）

- 窒素置換した 500ml 3 口フラスコに 2,7-Dibromo-9-fluorenone 6.65g (19.9mmol) を取り、トリフルオロ酢酸：クロロホルム＝1：1 の混合溶媒 140ml に溶解した。この溶液に過ホウ酸ナトリウム 1 水和物を加え、20 時間攪拌した。反応液をセライト濾過し、トルエンで洗浄した。ろ液を水、亜硫酸水素ナトリウム、飽和食塩水で洗浄した後、硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒留去後、6.11g の粗生成物を得た。

この粗生成物をトルエン（33ml）から再結晶し、4.99g の化合物 1 を得た。さらに、クロロホルム（50ml）から再結晶し、1.19g の化合物 1 を得た。



$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300MHz) : 8.52 (s, 1H), 7.97~7.86 (m, 3H), 7.55~7.46 (m, 2H)  
GC-MS (m/z) : 356, 354, 352

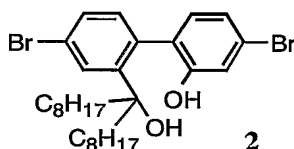
#### 実施例 2（化合物 2 の合成）

・  $C_8H_{17}MgBr$  の調製

100ml 3 口フラスコにマグネシウム 1.33g (54.2mmol) を取り、フレイムドライ、アルゴン置換した。これに THF10ml、1-ブロモオクタン 2.3ml (13.6mmol) を加え、加熱し、反応を開始させた。2.5 時間還流した後に室温まで放冷した。

5 ・ Grignard 反応

窒素置換した 300ml 3 口フラスコに 1 1.00g (p.96%, 2.7mmol) をとり、10ml の THF に懸濁させた。0℃に冷却し、上記で調製した  $C_8H_{17}MgBr$  溶液を加えた。冷浴をはずし、還流下、5 時間攪拌した。反応液を放冷後、水 10ml、塩酸を加えた。塩酸を加える前は懸濁液であったが、添加後は 2 相の溶液となった。分液後、有機相を水、飽和食塩水で洗浄した。硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を留去したところ、1.65g の粗生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製（ヘキサン：酢酸エチル＝20：1）したところ、1.30g の化合物 **2** を得た。



15

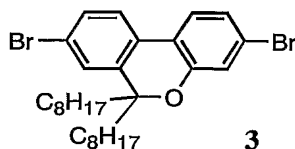
$^1H$ -NMR( $CDCl_3$ , 300MHz) : 7.66 (br, 1H), 7.42 (dd, 1H), 7.10~7.06 (m, 2H), 6.91~6.85 (m, 2H), 5.55 (br, 1H), 1.90~0.86 (m, 34H)

MS(APCI, Negative, m/z) : 583, 581, 579

20 実施例 3（化合物 **3** の合成）

窒素置換した 25ml 2 口フラスコに 2 0.20g (0.32mmol) を取り、4ml のトルエンに溶解した。この溶液に p-トルエンスルホン酸・1 水和物 0.02g (0.06mmol) を加え、100℃で 11 時間攪拌した。反応液を放冷後、水、4N NaOH 水溶液、水、飽和食塩水の順に洗浄し、溶媒を留去したところ、0.14g の化合物 **3** を得た。

25



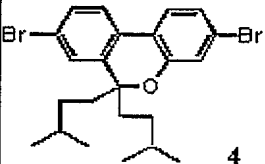
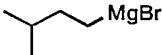
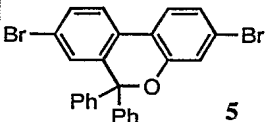
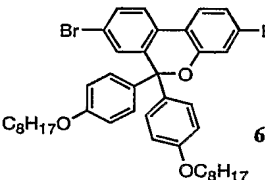
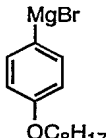
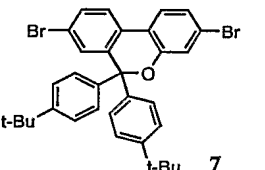
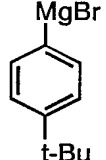
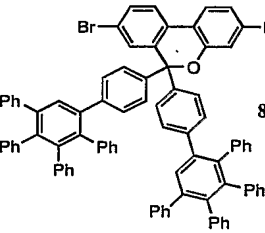
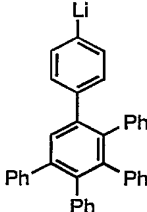
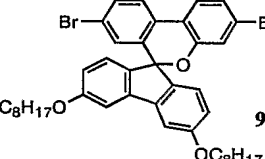
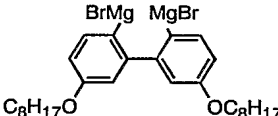
$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300MHz) : 7.59 (d, 1H), 7.53 (d, 1H), 7.47 (d, 1H), 7.29 (br, 1H), 7.15 (s, 1H), 7.13 (d, 1H), 1.92 (br, 4H), 1.28 (m, 24H), 0.93 (t, 6H)

FD-MS (m/z) : 566, 564, 562

## 5 実施例 4～9

実施例 2 において  $\text{C}_8\text{H}_{17}\text{MgBr}$  の代わりに下記表 1 に示す Grignard 試薬または Li 試薬を用いることにより、表 1 に示す化合物 **4**～**9** を合成した。

表 1

実施例	化合物	Grignard 試薬 <sup>#1</sup>
4		
5		PhMgBr
6		
7		
8		
9		

# 1 Grignard 試薬は対応する臭化物から調製した。

実施例 8 については Grignard 試薬の代わりに、J. Am. Chem. Soc., **2001**, 123, 946 に記載の方法により調製した Li 試薬を用いた。

化合物 4:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.54 (d, 1H)、7.48 (d, 1H)、7.42 (dd, 1H)、7.21 (d, 1H)、7.10~7.05 (m, 2H)、1.91~1.76 (m, 4H)、1.53~1.38 (m, 2H)、1.30~1.09 (m, 4H)、0.90~0.81 (m, 12H)

$^{13}\text{C-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  153.9、139.0、130.9、128.2、127.9、124.7、124.0、123.9、123.0、122.0、121.2、120.1、83.2、36.8、32.7、31.9、28.5、22.9、22.7、14.4  
5 MS (API-ES (negative) KCl 添加)  $m/z$ : 517、515、513 (M+C)

化合物 5:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.56 (d, 1H)、7.51 (dd, 1H)、7.42 (d, 1H)、7.30~7.13 (m, 12H)、7.03 (dd, 1H)、6.84 (br, 1H)

$^{13}\text{C-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  153.7、142.7、138.9、132.0、131.5、129.0、128.8、128.6、128.3、125.7、124.3、124.2、123.2、122.1、121.9、121.6、87.1  
10

MS (APCI (Positive))  $m/z$ : 495、493、491

化合物 6:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.54 (d, 1H)、7.49 (d, 1H)、7.42 (d, 1H)、7.16 (br, 1H)、7.06~7.02 (m, 5H)、6.85 (s, 1H)、6.78 (d, 4H)、3.90 (t, 4H)、1.79~1.70 (m, 4H)、1.45~1.29 (m, 2OH)、0.90 (t, 6H)

$^{13}\text{C-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  159.2、153.6、139.6、134.8、131.9、131.4、130.3、125.5、124.2、124.1、123.1、122.1、121.8、114.0、86.8、68.3、32.1、29.7、29.6、29.5、26.4、23.0、14.4  
15

MS (APCI (Positive))  $m/z$ : 751、749、747

化合物 7:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.55 (d, 1H)、7.50 (dd, 1H)、7.43 (d, 1H)、7.32~7.27 (m, 4H)、7.20 (br, 1H)、7.09~7.02 (m, 5H)、6.87 (d, 1H)、1.29 (s, 18H)  
20

$^{13}\text{C-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  153.9、151.2、139.8、139.2、131.8、131.5、128.7、128.6、125.4、125.2、124.3、123.1、122.0、121.7、121.4、86.9、34.8、31.6

化合物 8:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.54~7.51 (m, 3H)、7.45 (d, 1H)、7.16~6.77 (m, 51H)、6.61 (brs, 1H)

25 MS (APPI-positive)  $m/z$ : 1253.3 (calcd. 1253.2)

化合物 9:  $^1\text{H-NMR}$  (300MHz/ $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta$  7.67 (d, 2H)、7.45 (dd, 1H)、7.26~7.06 (m, 6H)、6.77 (br, 1H)、6.69 (dd, 2H)、4.01 (t, 4H)、1.81 (m, 4H)、1.48~1.30 (m, 20H)、0.89 (t, 6H)

MS (ESI (Negative, KCl 添加))  $m/z$ : 747、745、743 (M-H)



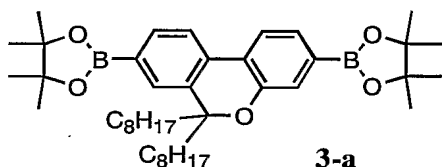
実施例 10 (化合物 **3-a** の合成)

窒素雰囲気下、反応容器に上記化合物 **3** 1.0g (1.77mmol)、ビス(ピナコレート)ジボロン 0.945g (3.72mmol)、[1,1'-ビス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン]パラジウムジクロリド 0.078g (0.11mmol)、1,1'-ビス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン 0.059g (0.11mmol) および 1,4-ジオキサン 15ml を入れ、アルゴンガスを 30 分間バブリングした。その後、酢酸カリウム 1.043g (10.6mmol) を加え、窒素雰囲気下 95℃で 13.5 時間反応させた。反応終了後、反応液をろ過して不溶物を除いた。アルミナショートカラムで精製し、溶媒を除去後、トルエンに溶解させ、活性炭を加えて攪拌、ろ過した。ろ液を再度アルミナショートカラムで精製し、活性炭を加えて攪拌、ろ過した。トルエンを完全に除去した後、ヘキサン 2.5ml を加えて再結晶することにより、下記に示す化合物 **3-a** 0.28g を得た。(黄色がかった白色の結晶)

$^1\text{H-NMR}$  (300MHz /  $\text{CDCl}_3$ ):

$\delta$  0.85 (t, 6H)、1.20 (s, 12H)、1.35 (m, 24H)、1.88 (m, H)、7.36 (s, 1H)、7.38 (d, 1H)、7.51 (s, 1H)、7.72 (d, 1H)、7.75 (s, 2H)。

MS: (FD<sup>+</sup>) M<sup>+</sup> 659

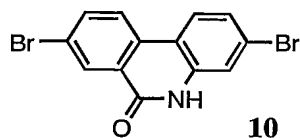


20

実施例 11 (化合物 **10** の合成)

アルゴン置換した 1L 3 ロフラスコに 2,7-Dibromo-9-fluorenone 8.72g (p.96%, 28.4mmol) とり、トリクロロ酢酸 250g、濃硫酸 6.7ml を加えた。この溶液を 100℃に加熱し、1 時間おきに 0.5g のアジ化ナトリウムを 5 回加え (Total 2.5g, 36.9mmol)、さらに 7 時間保温した。この溶液を 500ml の氷水にあげ、ろ過し、水で洗浄したところ、化合物 **10** 10.65g の粗生成物を得た。

25



$^1\text{H-NMR}$  (DMSO- $d_6$ , 300MHz) : 8.44 (d, 1H)、8.37 (d, 1H)、8.32 (d, 1H)、8.03 (dd, 1H)、7.55 (d, 1H)、7.44 (dd, 1H)

5 MS (APCI-Positive,  $m/z$ ) : 356, 354, 352

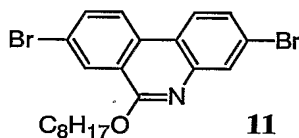
### 実施例 1 2 (化合物 1 1 および 1 2 の合成)

窒素置換した 300ml 3 ロフラスコに化合物 1 0 5.00g (p. 65.6%, 9.3mmol) を取り、100ml の脱水 DMF に懸濁させた。この溶液に NaH (p. 60%, 21.2mmol) を加え、100℃で1時間加熱した。加熱後、不溶分は溶解した。この溶液を室温まで放冷した後に、1-臭化オクチル 3.7ml (p. 99.5%, 21.2mmol) を加え、100℃で10時間攪拌した。

反応液を0℃に冷却し、50mlの水を加え、150ml×3回トルエン抽出した。有機相をあわせ、水、飽和食塩水で洗浄した後に、硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を留去したところ、10.16gの粗生成物を得た。

この粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒ヘキサンのみ～ヘキサン：酢酸エチル=100:1) にて精製し、0.83gの化合物 1 1 と、0.93gの化合物 1 2 を得た。

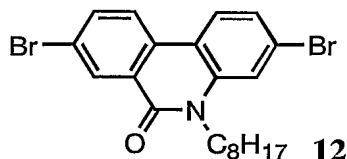
### 20 化合物 1 1



$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300MHz) : 8.46 (d, 1H)、8.26 (d, 1H)、8.16 (d, 1H)、8.02 (d, 1H)、7.87 (dd, 1H)、7.55 (dd, 1H)、4.58 (t, 2H)、1.92 (m, 2H)、1.59~1.33 (m, 10H)、0.90 (t, 3H)

MS (APCI-Positive,  $m/z$ ) : 468, 466, 464

## 化合物 12



5

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300MHz) : 8.64 (d, 1H)、8.09 (m, 2H)、7.82 (dd, 1H)、7.51 (d, 1H)、7.41 (dd, 1H)、4.30 (t, 2H)、1.77 (m, 2H)、1.60~1.29 (m, 10H)、0.89 (t, 3H)  
 MS (APCI-Positive, m/z) : 468, 466, 464

## 10 実施例 13

## &lt;高分子化合物Aの合成&gt;

上記化合物 **3** 0.96 g と 2, 2'-ビピリジル 0.55 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 80 g を  
 15 加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{\text{Ni}(\text{COD})_2\}$  を 1.05 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 1.5 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、クロロホルムに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラムを通すことにより精製した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.5 g を得た。  
 20 この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $7.3 \times 10^5$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $6.5 \times 10^6$  であった。  
 25

## 実施例 14

## &lt;高分子化合物Bの合成&gt;

上記化合物 **3** 0.56 g と 2, 2'-ビピリジル 0.27 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 40 g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0) {Ni(COD)<sub>2</sub>} を 0.47 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃ で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、約 1 規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5% のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.15 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $8.2 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $2.6 \times 10^5$  であった。

#### 実施例 15

##### 20 <高分子化合物 C の合成>

上記化合物 **3** 0.56 g と 4-ブロモトルエン 0.017 g と 2, 2'-ビピリジル 0.37 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 40 g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0) {Ni(COD)<sub>2</sub>} を 0.66 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃ で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、約 1 規

- 定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5 % のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.1 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $3.0 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $9.4 \times 10^4$  であった。

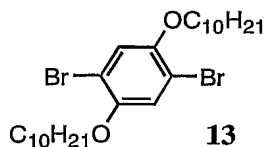
#### 実施例 16

##### 10 <高分子化合物Dの合成>

- 上記化合物 **3** 0.42 g と下記に示す化合物 **13** 0.41 g と 2, 2'-ビピリジル 0.55 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 75 ml を加えた。次に、この混合溶液に、ビス(1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 1.0 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。

- 反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラムを通した。次に、この溶液を、約 1 規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5 % のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.29 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $2.5 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $4.1 \times 10^4$  であった。



### 実施例 17

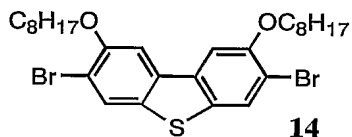
#### 5 <高分子化合物Eの合成>

上記化合物 **3** 0.25 g と下記に示す化合物 **14** 0.63 g と 2, 2'-  
 ビピリジル 0.46 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換し  
 た。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロ  
 フラン (THF) (脱水溶媒) 70 ml を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1,  
 10 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0) {Ni(COD)<sub>2</sub>} を 0.83 g 加え、  
 室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス  
 雰囲気中で行った。

反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200  
 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ  
 15 過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。  
 この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラ  
 ムを通した。次に、この溶液を、約 1 規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、  
 トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5% のアンモニア水で洗浄した。こ  
 の溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した  
 20 後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再  
 沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.26 g  
 を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $2.3 \times 10^5$  であり、ポリ  
 スチレン換算重量平均分子量は  $1.2 \times 10^6$  であった。

25



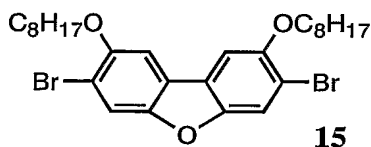
## 実施例 18

## ＜高分子化合物 F の合成＞

上記化合物 **3** 0.25 g と下記に示す化合物 **15** 0.68 g と 2, 2'-  
 ビピリジル 0.46 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換し  
 た。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロ  
 フラン (THF) (脱水溶媒) 70 ml を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1,  
 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 0.83 g 加え、  
 室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス  
 雰囲気中で行った。

- 10 反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200  
 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ  
 過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。  
 この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラ  
 ムを通した。次に、この溶液を、約 1 規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、  
 15 トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5% のアンモニア水で洗浄した。こ  
 の溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した  
 後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再  
 沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.3 g を  
 得た。

- 20 この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $3.8 \times 10^4$  であり、ポリ  
 スチレン換算重量平均分子量は  $4.2 \times 10^5$  であった。



## 25 実施例 19

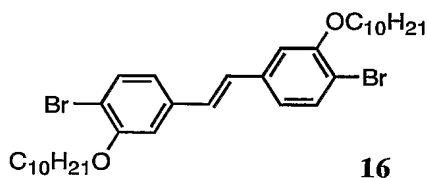
## ＜高分子化合物 G の合成＞

上記化合物 **3** 0.12 g と下記に示す化合物 **16** 1.13 g と 2, 2'-  
 ビピリジル 0.94 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換し

た。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン（THF）（脱水溶媒）60 g加えた。次に、この混合溶液に、ビス（1，5－シクロオクタジエン）ニッケル（0） $\{Ni(COD)_2\}$ を1.65 g加え、室温で10分間攪拌した後、60℃で3時間反応した。なお、反応は、窒素ガス  
5 雰囲気中で行った。

反応後、この溶液を冷却した後、この溶液に、25%アンモニア水5 ml／メタノール35 ml／イオン交換水35 ml混合溶液をそそぎ込み、約1時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、  
10 この溶液を、アルミナを充填したカラムを通した。次に、この溶液を、約1規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、約2.5%のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈  
15 殿を減圧乾燥して、重合体0.6 gを得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $6.2 \times 10^4$ であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は $3.0 \times 10^5$ であった。



20

## 実施例 20

### <高分子化合物Hの合成>

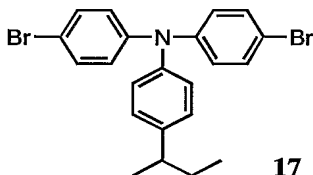
上記化合物 **3** 0.56 g と下記に示す化合物 **17** 0.2 g と2,2'-ビ  
ピリジル0.46 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。  
25 これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン（THF）（脱水溶媒）40 gを加えた。次に、この混合溶液に、ビス（1，5－シクロオクタジエン）ニッケル（0） $\{Ni(COD)_2\}$ を0.83 g加え、室



温で10分間攪拌した後、60℃で3時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。

- 反応後、この溶液を冷却した後、メタノール100ml／イオン交換水200ml混合溶液中にそそぎ込み、約1時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。
- 5 この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、約1規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。このトルエン溶液を、約2.5%のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、
- 10 メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体0.06gを得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $2.4 \times 10^4$ であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は $7.7 \times 10^4$ であった。



15

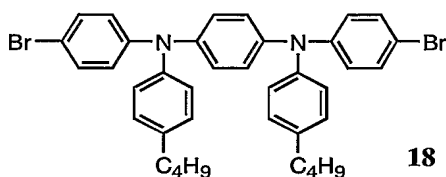
## 実施例 21

### <高分子化合物 I の合成>

- 上記化合物 **3** 0.66g と下記に示す化合物 **18** 0.31g と 2, 2'-
- 20 ビピリジル 0.55g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 50g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス(1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 1.0g 加え、室温で10分間攪拌した後、60℃で3時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰
- 25 囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、メタノール100ml／イオン交換水200ml混合溶液中にそそぎ込み、約1時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、クロ

ロホルムに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラムを通すことにより精製した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.34 g を得た。

- 5 この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $2.7 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $8.9 \times 10^4$  であった。



## 10 実施例 22

### <高分子化合物 J の合成>

- 上記化合物 **3** 0.56 g と上記化合物 **18** 0.31 g と 4-ブromotoluen 0.005 g と 2,2'-ビピリジル 0.55 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 50 g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1,5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 1.0 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。

- 反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、シリカゲルとアルミナを充填したカラムを通すことにより精製した。この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.14 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $1.6 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $6.3 \times 10^4$  であった。

## 実施例 2 3

## ＜高分子化合物Kの合成＞

上記化合物 **3** 0.3 g と上記化合物 **14** 0.31 g と上記化合物 **18** 0.31 g と 2, 2'-ビピリジル 0.55 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 40 g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 1.0 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、シリカゲルとアルミナを充填したカラムを通すことにより精製した。この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。

この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.38 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $4.4 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $2.6 \times 10^5$  であった。

## 実施例 2 4

## ＜高分子化合物Lの合成＞

上記化合物 **6** 0.74 g と 2, 2'-ビピリジル 0.37 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 100 ml を加えた。次に、この混合溶液に、ビス (1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル (0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 0.67 g 加え、0~5℃で 15 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。

反応後、この溶液を、メタノール 100 ml / イオン交換水 200 ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液

を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラムを通して、精製した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.11 g を得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $3.4 \times 10^3$  であり、ポリ  
5 スチレン換算重量平均分子量は  $4.4 \times 10^3$  であった。

## 実施例 25

### <高分子化合物Mの合成>

上記化合物 **6** 0.74 g と上記化合物 **18** 0.31 g と 2, 2'-ビピリ  
10 ジル 0.50 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン (THF) (脱水溶媒) 75 ml を加えた。次に、この混合溶液に、ビス(1, 5-シクロオクタジエン) ニッケル(0)  $\{Ni(COD)_2\}$  を 0.91 g 加え、室温で 10 分間攪拌した後、60℃で 3 時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰  
15 囲気中で行った。

反応後、この溶液を冷却した後、メタノール 100 ml / イオン交換水 200  
ml 混合溶液中にそそぎ込み、約 1 時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ  
過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。  
この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカ  
20 ラムを通した。次に、この溶液を、約 1 規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、  
トルエン層を回収した。この溶液を、約 2.5% のアンモニア水で洗浄した。こ  
の溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した  
後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再  
沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体 0.5 g を  
25 得た。

この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $9.4 \times 10^4$  であり、ポリ  
スチレン換算重量平均分子量は  $4.7 \times 10^5$  であった。

## 実施例 26

## ＜高分子化合物Nの合成＞

- 上記化合物 **8** 0.35 g (0.28 mmol) と 2, 2'-ビピリジル 0.074 g (0.47 mmol) を反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン（脱水溶媒）20 mL を加えた。次に、この混合溶液に、ビス（1, 5-シクロオクタジエン）ニッケル（0）を 0.13 g (0.47 mmol) 加え、60℃で3時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。反応後、この溶液を冷却した後、25%アンモニア水 10 mL / メタノール 120 mL / イオン交換水 50 mL 混合溶液中にそそぎ込み、約1時間攪拌した。次に、生成した沈殿を、ろ過することにより回収した。この沈殿をエタノールで洗浄した後、2時間減圧乾燥した。次に、この沈殿をトルエン 30 mL に溶解し、1 N 塩酸 30 mL を加えて1時間攪拌し、水層の除去して有機層に4%アンモニア水 30 mL を加え、1時間攪拌した後水層を除去した。有機層はメタノール 150 mL に滴下して1時間攪拌し、析出した沈殿をろ過して2時間減圧乾燥し、トルエン 30 mL に溶解させた。その後、アルミナカラム（アルミナ量 20 g）を通して精製を行い、回収したトルエン溶液をメタノール 100 mL に滴下して1時間攪拌し、析出した沈殿をろ過して2時間減圧乾燥させた。得られた重合体の収量は 0.020 g であった。
- この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $4.3 \times 10^4$  であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は  $9.1 \times 10^4$  であった。

## 実施例 27

## ＜高分子化合物Oの合成＞

- 上記化合物 **9** 0.56 g と 2, 2'-ビピリジル 0.29 g とを反応容器に仕込んだ後、反応系内を窒素ガスで置換した。これに、あらかじめアルゴンガスでバブリングして、脱気したテトラヒドロフラン（THF）（脱水溶媒）80 g を加えた。次に、この混合溶液に、ビス（1, 5-シクロオクタジエン）ニッケル（0） $\{Ni(COD)_2\}$  を 0.6 g 加え、室温で10分間攪拌した後、引き続いて、室温で22時間反応した。なお、反応は、窒素ガス雰囲気中で行った。

反応後、この溶液に、メタノール150ml／イオン交換水150ml混合溶液をそそぎ込み、約1時間攪拌した。次に、生成した沈殿物を、ろ過することにより回収した。この沈殿物を減圧乾燥した後、トルエンに溶解した。この溶液を濾過し、不溶物を除去した後、この溶液を、アルミナを充填したカラムを通した。

- 5 次に、この溶液を、約1規定の塩酸で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、約2.5%のアンモニア水で洗浄した。この溶液を静置し、トルエン層を回収した。この溶液を、イオン交換水で洗浄した後、トルエン層を回収した。次に、この溶液を、メタノール中にそそぎ込み、再沈して、生成した沈殿を回収した。この沈殿を減圧乾燥して、重合体0.05gを得た。

- 10 この重合体のポリスチレン換算数平均分子量は、 $1.5 \times 10^4$ であり、ポリスチレン換算重量平均分子量は $3.0 \times 10^4$ であった。

#### 実施例28～42

##### <蛍光特性>

- 15 上記で合成した高分子蛍光体A～Oそれぞれの0.2wt%クロロホルム溶液を石英上にスピンコートして薄膜を作製した。この薄膜の蛍光スペクトルを蛍光分光光度計( )を用いて測定した。なお、蛍光強度の算出には350nmで励起した時の蛍光スペクトルを用いた。横軸に波数をとってプロットした蛍光スペクトルの面積を350nmでの吸光度で割ることにより蛍光強度の相対値を求めた。
- 20 測定結果を以下に示す。

表 2

実施例	高分子蛍光体	蛍光ピーク(nm)	蛍光強度
28	A	445	6.15
29	B	448	4.51
30	C	448	2.27
31	D	428	8.44
32	E	445	3.87
33	F	429	4.40
34	G	424	6.04
35	H	445	3.58
36	I	477	2.67
37	J	476	1.60
38	K	476	1.91
39	L	439	9.34
40	M	487	2.78
41	N	434	5.00
42	O	446	8.55

## ＜EL発光の測定＞

## 実施例 4 3

- 5      スパッタ法により150nmの厚みでITO膜を付けたガラス基板に、ポリ(エチレンジオキシチオフェン)／ポリスチレンスルホン酸の溶液(バイエル社、Baytron P)を用いてスピコートにより70nmの厚みで成膜し、ホットプレート上で200℃で10分間乾燥した。次に、高分子化合物Dが1.8wt%となるように調製したトルエン溶液を用いてスピコートにより2000rpm
- 10    の回転速度で成膜した。さらに、これを減圧下80℃で1時間乾燥した後、フッ化リチウムを約4nmを蒸着し、陰極として、カルシウムを約20nm、次いでアルミニウムを約50nm蒸着して、EL素子を作製した。なお真空度が、 $1 \times$

10<sup>-4</sup> Pa以下に到達したのち、金属の蒸着を開始した。得られた素子に電圧を引加することにより、432 nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約6.5 Vで100 cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率は0.45 cd/Aであった。

5

#### 実施例 4 4

高分子化合物Dの代わりに高分子化合物Fを用いた以外は実施例43と同様に素子を作製して得た。製膜は1.8%トルエン溶液を用いて3500 rpmでスピコートすることによりおこなった。得られた素子に電圧を印加することにより448 nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約9.2 Vで100 cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率は0.14 cd/Aであった。

10

#### 実施例 4 5

高分子化合物Dの代わりに高分子化合物Gを用いた以外は実施例43と同様に素子を作製して得た。製膜は1.7%トルエン溶液を用いて1000 rpmでスピコートすることにより行った。得られた素子に電圧を印加することにより420 nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約7.1 Vで100 cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率は1.1 cd/Aであった。

15

#### 20 実施例 4 6

高分子化合物Dの代わりに高分子化合物Hを用いた以外は実施例43と同様に素子を作製して得た。製膜は1000 rpmでスピコートすることによりおこなった。得られた素子に電圧を印加することにより452 nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約4.9 Vで100 cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率は0.52 cd/Aであった。

25

#### 実施例 4 7

高分子化合物Dの代わりに高分子化合物Jを用いた以外は実施例43と同様に素子を作製して得た。製膜は1.5 wt%トルエン溶液を用いて800 rpmでスピコートすることによりおこなった。得られた素子に電圧を印加することにより

30



より484nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約4.5Vで100cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率 $\eta$ は1.0cd/Aであった。

#### 実施例48

- 5 高分子化合物Dの代わりに高分子化合物Mを用いた以外は実施例43と同様に素子を作製して得た。製膜は1.1%トルエン溶液を用いて3000rpmでスピンコートすることによりおこなった。得られた素子に電圧を印加することにより496nmにピークを有するEL発光が得られた。該素子は、約4.8Vで100cd/m<sup>2</sup>の発光を示した。また最大発光効率 $\eta$ は2.97cd/Aであった。

10

#### 実施例49

##### <液晶性の測定>

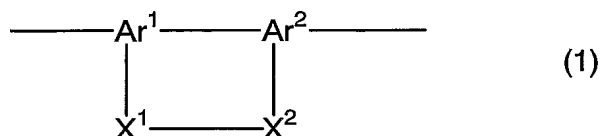
- 上記で合成した高分子化合物Bを、ポリイミド配向膜を塗布・ラビング処理したガラス基板に挟み、基板をラビング方向と同じ向きにずらすことによりシアをかけた。これを偏光顕微鏡によりクロスニコル下で観察したところ、高分子化合物Bが1方向に配向していることが観察され、テクスチャより液晶相であることが確認された。また高分子化合物BのDSC測定をおこなったところ、室温からの冷却時に発熱ピークが、その後昇温した際に大きな吸熱ピークが観測されたことから、本ポリマーは液晶相を示すことが確認された。
- 15 20 また本ポリマーを1.5重量%溶かしたトルエン溶液を、ポリイミド配向膜を塗布・ラビング処理したガラス基板上にスピンコートし、薄膜を形成した。これに紫外線を照射したところ、偏光蛍光が観測され、本ポリマーが偏光発光素子になりうる発光材料であることが確認できた。

- 25 本発明の高分子化合物は発光材料や電荷輸送材料等として有用である。該高分子化合物は、高分子発光素子用の材料として用いることができる。

## 請求の範囲

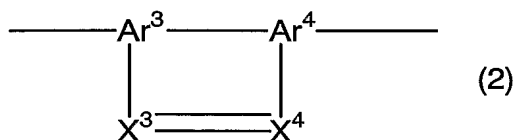
1. 下記式(1)または(2)で示される繰り返し単位を含み、ポリスチレン換算の数平均分子量が $10^3 \sim 10^8$ であることを特徴とする高分子化合物。

5



- [式中、 $\text{Ar}^1$  および  $\text{Ar}^2$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^1$  および  $\text{X}^2$  は、それぞれ独立に、O, S, C(=O), S(=O),  $\text{SO}_2$ , C( $\text{R}^1$ )( $\text{R}^2$ ), Si( $\text{R}^3$ )( $\text{R}^4$ ), N( $\text{R}^5$ ), B( $\text{R}^6$ ), P( $\text{R}^7$ )またはP(=O)( $\text{R}^8$ )を表す。ここで、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ 、 $\text{R}^5$ 、 $\text{R}^6$ 、 $\text{R}^7$  および  $\text{R}^8$  はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシ基またはシアノ基を表す。ただし、 $\text{R}^1$  と  $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$  と  $\text{R}^4$  は互いに結合して環を形成してもよい。 $\text{X}^1$  と  $\text{X}^2$  が同一になることはない。また、 $\text{X}^1$  と  $\text{Ar}^2$  は  $\text{Ar}^1$  の芳香環中の隣接炭素に結合し、 $\text{X}^2$  と  $\text{Ar}^1$  は  $\text{Ar}^2$  の芳香環中の隣接炭素に結合している。]

20



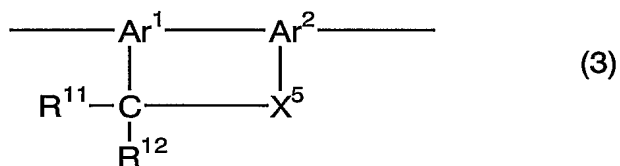
25

[式中、 $\text{Ar}^3$  および  $\text{Ar}^4$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^3$  および  $\text{X}^4$  は、それぞれ独立に、N, B, P, C( $\text{R}^9$ )またはSi( $\text{R}^{10}$ )を表す。ここで、 $\text{R}^9$  および  $\text{R}^{10}$  は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキ

ルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $X^3$ と $X^4$ が同一になることはない。また、 $X^3$ と $Ar^4$ は $Ar^3$ の芳香環中の隣接炭素に結合し、 $X^4$ と $Ar^3$ は $Ar^4$ の芳香環中の隣接炭素に結合している。]

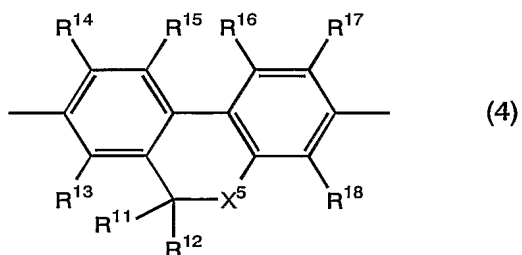
2. 式(1)の $X^1$ が、 $C(R^1)(R^2)$ 、 $Si(R^3)(R^4)$ 、 $N(R^5)$ 、 $B(R^6)$ 、 $P(R^7)$ または $P(=O)(R^8)$ であることを特徴とする請求項1に記載の高分子化合物。(式中、 $R^1 \sim R^8$ は、前記と同じ意味を表す。)

10 3. 上記式(1)で示される繰返し単位が下記式(3)で示される繰返し単位であることを特徴とする請求項1または2に記載の高分子化合物。



15 [式中、 $Ar^1$ 、 $Ar^2$ は上記と同じ意味を表す。 $R^{11}$ および $R^{12}$ はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または1価の複素環基を表し、互いに結合して環を形成してもよい。 $X^5$ はO、S、 $C(=O)$ 、 $S(=O)$ 、 $SO_2$ 、 $Si(R^3)(R^4)$ 、 $N(R^5)$ 、 $B(R^6)$ 、 $P(R^7)$ または $P(=O)(R^8)$ を表す。( $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ および $R^8$ は上記と同じ意味を表す。)]

20 4. 上記式(3)で示される繰返し単位が下記式(4)で示される繰返し単位であることを特徴とする請求項3に記載の高分子化合物。



25 [式中、 $X^5$ 、 $R^{11}$ および $R^{12}$ は上記と同じ意味を表す。 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ および $R^{18}$ はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、

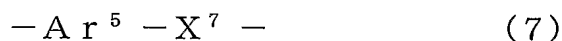
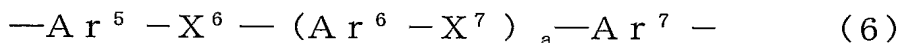
アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。R<sup>1 4</sup> と R<sup>1 5</sup> および R<sup>1 6</sup> と R<sup>1 7</sup> は互いに結合して環を形成してもよい。]

5. 上記式(4)中、X<sup>5</sup>が酸素原子であることを特徴とする請求項4に記載の高分子化合物。

10 6. 上記式(1)または(2)で示される繰返し単位を含み、更に下記式(5)、式(6)、式(7)または式(8)で示される繰返し単位を含むことを特徴とする請求項1に記載の高分子化合物。



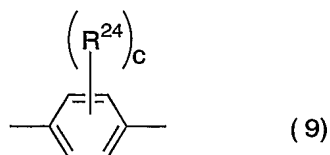
15



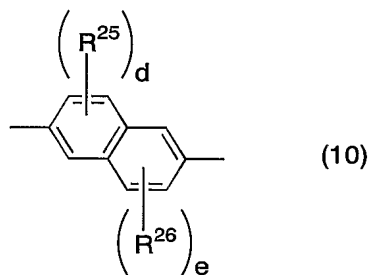
[式中、Ar<sup>5</sup>、Ar<sup>6</sup>、およびAr<sup>7</sup>はそれぞれ独立にアリーレン基、2 価の複素環基または金属錯体構造を有する2 価の基を表す。X<sup>6</sup>は、-C≡C-、-N(R<sup>2 1</sup>)-、または-(SiR<sup>2 2</sup>R<sup>2 3</sup>)<sub>y</sub>-を示す。X<sup>7</sup>は、-CR<sup>1 9</sup>=CR<sup>2 0</sup>-、-C≡C-、-N(R<sup>2 1</sup>)-、または-(SiR<sup>2 2</sup>R<sup>2 3</sup>)<sub>y</sub>-を表す。R<sup>1 9</sup>およびR<sup>2 0</sup>は、それぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、1 価の複素環基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。R<sup>2 1</sup>、R<sup>2 2</sup>およびR<sup>2 3</sup>は、それぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、1 価の複素環基またはアリールアルキル基を示す。aは0~1の整数を表す。bは1~12の整数を表す。]

30 7. (5)式が下記式(9)、(10)、(11)、(12)、(13)または(14)で

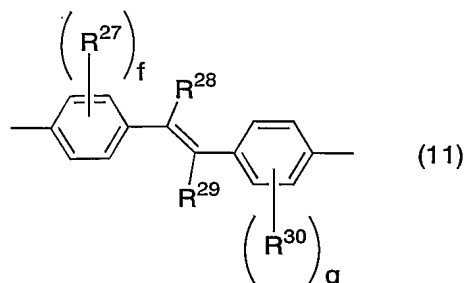
示される繰り返し単位であることを特徴とする請求項6記載の高分子化合物。



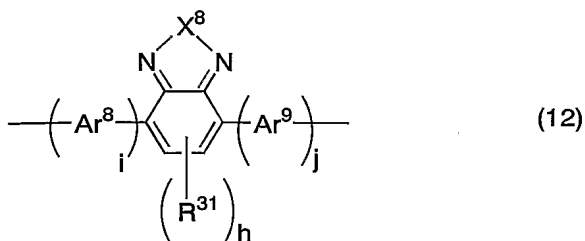
- 〔式中、 $R^{24}$  は、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。c は0～4の整数を表す。〕



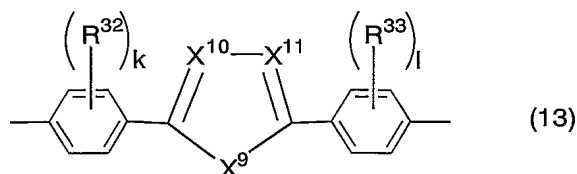
- 〔式中、 $R^{25}$  および  $R^{26}$  は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。d および e はそれぞれ独立に0～3の整数を表す。〕



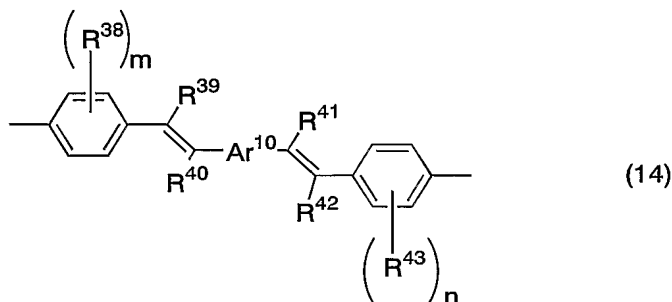
〔式中、 $R^{27}$  および  $R^{30}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{28}$  および  $R^{29}$  はそれぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アリール基、1 価の複素環基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。〕



〔式中、 $R^{31}$  は、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $h$  は 0 ~ 2 の整数を示す。 $Ar^8$  および  $Ar^9$  はそれぞれ独立にアリレン基、2 価の複素環基または金属錯体構造を有する 2 価の基を表す。 $i$  および  $j$  はそれぞれ独立に 0 または 1 を表す。 $X^8$  は、O、S、SO、SO<sub>2</sub>、Se、または Te を表す。〕



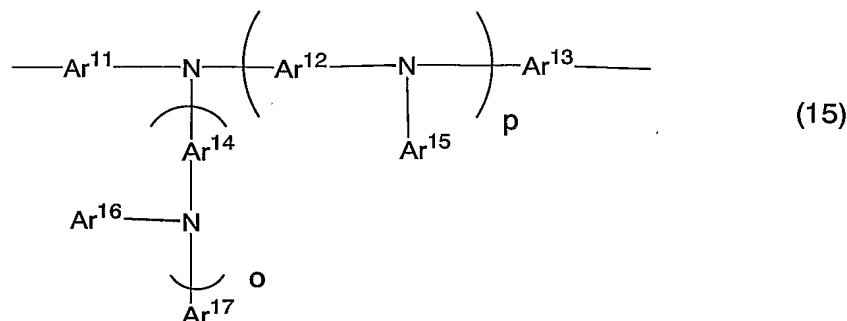
- 〔式中、 $R^{32}$  および  $R^{33}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。k および l はそれぞれ独立に 0 ～ 4 の整数を表す。 $X^9$  は、O、S、SO、 $SO_2$ 、Se、Te、 $N-R^{34}$ 、または Si  $R^{35}$   $R^{36}$  を表す。 $X^{10}$  および  $X^{11}$  は、それぞれ独立に N または C- $R^{37}$  を表す。 $R^{34}$ 、 $R^{35}$ 、 $R^{36}$  および  $R^{37}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、アリール基、アリールアルキル基または 1 価の複素環基を表す。〕



- 〔式中、 $R^{38}$  および  $R^{43}$  はそれぞれ独立に、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。m および n はそれぞれ独立に 0 ～ 4 の整数を示す。 $R^{39}$ 、 $R^{40}$ 、 $R^{41}$  および  $R^{42}$  はそれぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アリール基、1 価の複素環基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $Ar^{10}$  はアリーレン基、2 価の複素環基または金属錯体構造を有する 2 価

の基を表す。]

8. 上記式(1)または(2)で示される繰返し単位を含み、更に下記式(15)で示される繰返し単位を含むことを特徴とする請求項1記載の高分子化合物。



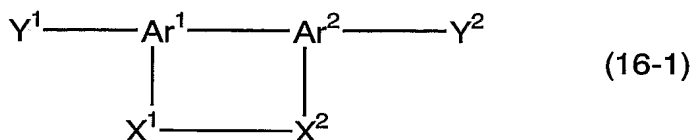
[式中、 $\text{Ar}^{1\ 1}$ 、 $\text{Ar}^{1\ 2}$ 、 $\text{Ar}^{1\ 3}$  および  $\text{Ar}^{1\ 4}$  は、それぞれ独立にアリール基または2価の複素環基を表す。 $\text{Ar}^{1\ 5}$ 、 $\text{Ar}^{1\ 6}$  および  $\text{Ar}^{1\ 7}$  は、それぞれ独立にアリール基または1価の複素環基を表す。 $\text{o}$  および  $\text{p}$  はそれぞれ独立に0または1を表し、 $0 \leq \text{o} + \text{p} \leq 1$  である。]

10 9. 式(1)および(2)で示される繰返し単位の合計が全繰返し単位の10モル%以上であることを特徴とする請求項1～8のいずれかに記載の高分子化合物。

10. 液晶性を有することを特徴とする請求項1～9のいずれかに記載の高分子化合物。

15 11. 固体状態で蛍光を有することを特徴とする請求項1～10のいずれかに記載の高分子化合物。

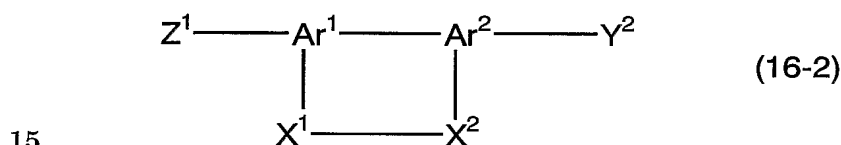
12. 下記式 (16-1) または (16-2) で示される化合物。



20 (式中、 $\text{Ar}^1$  および  $\text{Ar}^2$  は、それぞれ独立に、3価の芳香族炭化水素基または3価の複素環基を表す。 $\text{X}^1$  および  $\text{X}^2$  は、それぞれ独立に、 $\text{O}$ 、 $\text{S}$ 、 $\text{C}(=\text{O})$ 、 $\text{S}(=\text{O})$ 、 $\text{SO}_2$ 、 $\text{C}(\text{R}^1)(\text{R}^2)$ 、 $\text{Si}(\text{R}^3)(\text{R}^4)$ 、 $\text{N}(\text{R}^5)$ 、 $\text{B}(\text{R}^6)$ 、 $\text{P}(\text{R}^7)$  または  $\text{P}(=\text{O})(\text{R}^8)$  を表す。ここで、 $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$ 、 $\text{R}^5$ 、 $\text{R}^6$ 、 $\text{R}^7$  および  $\text{R}^8$  はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、

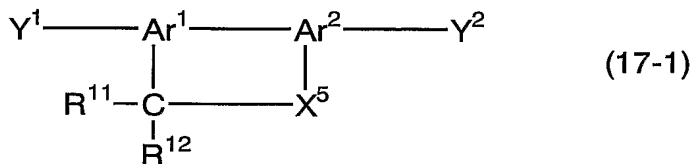


- アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、酸イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。R<sup>1</sup> と R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup> と R<sup>4</sup> は互いに結合して環を形成してもよい。X<sup>1</sup> と X<sup>2</sup> が同一になることはない。また、X<sup>1</sup> と A r<sup>2</sup> は A r<sup>1</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合し、X<sup>2</sup> と A r<sup>1</sup> は A r<sup>2</sup> の芳香環中の隣接炭素に結合している。Y<sup>1</sup> および Y<sup>2</sup> はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。)

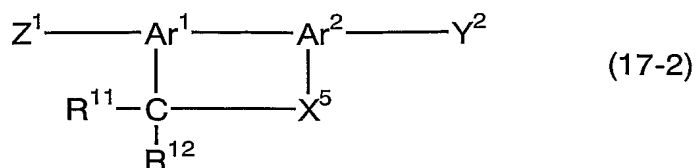


- (式中、A r<sup>1</sup>、A r<sup>2</sup>、X<sup>1</sup>、X<sup>2</sup> および Y<sup>2</sup> は上記と同じ。Z<sup>1</sup> は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)

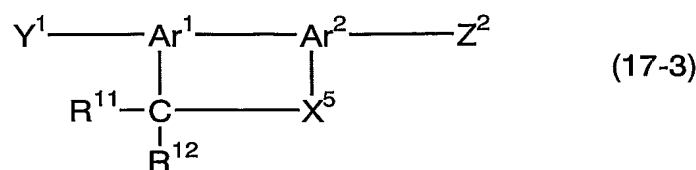
13. 下記式 (17-1)、(17-2) または (17-3) で示されることを特徴とする請求項 12 に記載の化合物。



- (式中、A r<sup>1</sup>、A r<sup>2</sup>、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、X<sup>5</sup>、Y<sup>1</sup> および Y<sup>2</sup> は上記と同じ意味を表す。)



(式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $X^5$ 、 $Y^2$  および  $Z^1$  は上記と同じ意味を表す。)



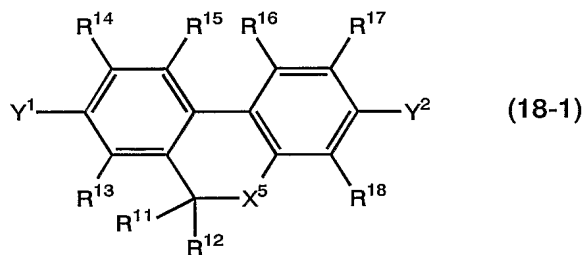
5

(式中、 $\text{Ar}^1$ 、 $\text{Ar}^2$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $X^5$ 、 $Y^1$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^2$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、

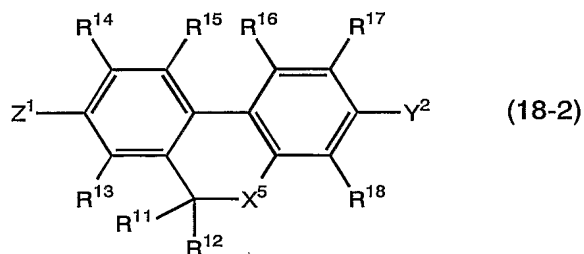
10

アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)

14. 下記式(18-1)、(18-2)または(18-3)で示されることを特徴とする請求項13に記載の化合物。

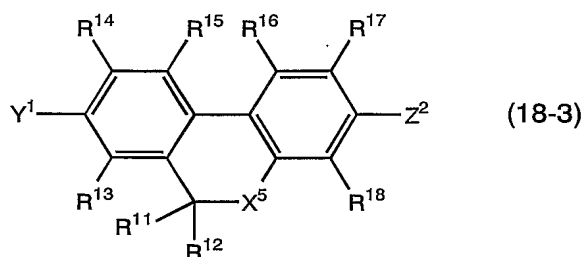


15 (式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ意味を表す。)



(式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$ 、 $Y^2$  およ

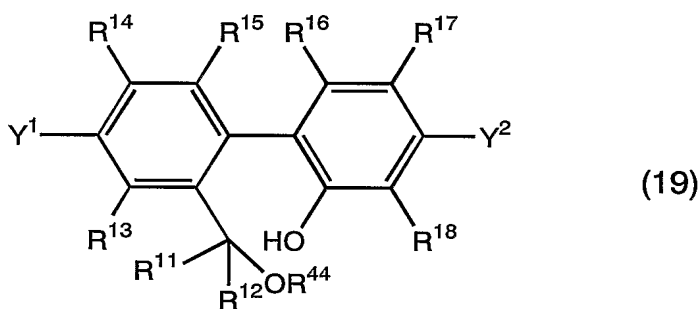
び  $Z^1$  は上記と同じ意味を表す。)



(式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $X^5$ 、 $Y^1$  およ  
5 び  $Z^2$  は上記と同じ意味を表す。)

15. 上記式 (18-1)、(18-2) または (18-3) で示される化合物のうち、 $X^5$  が酸素原子であることを特徴とする請求項 14 記載の化合物。

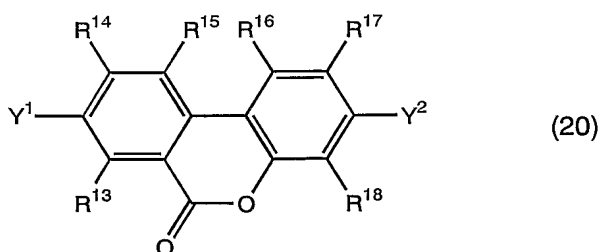
16. 下記式 (19) で示される化合物。



(式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$   
10 は上記と同じ意味を表す。 $R^{44}$  は水素原子、アルキル基、アリール基、アリー  
ルアルキルまたは 1 価の複素環基を表す。)

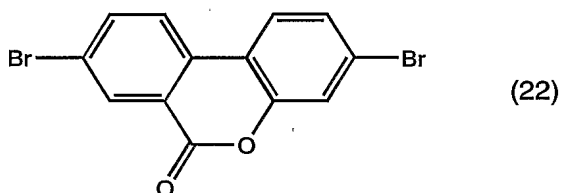
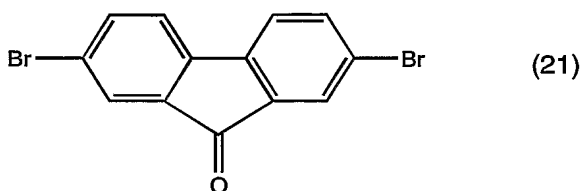
15 17. 上記式 (19) で示される化合物を酸と接触させることを特徴とする請求  
項 15 に記載の化合物の製造方法。

18. 上記式 (19) で示される化合物のうち、 $R^{44}$  が水素原子である化合物の  
製造方法であって、下記式 (20) で示される化合物と Grignard 試薬または有機  
Li 化合物とを反応させることを特徴とする製造方法。



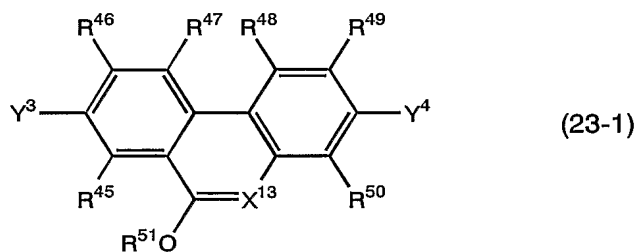
(式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ 、 $R^{18}$ 、 $Y^1$  および  $Y^2$  は上記と同じ意味を表す。)

19. 下記式 (21) で示される化合物と過ホウ酸ナトリウムとを反応させることを特徴とする下記式 (22) で示される化合物の製造方法。



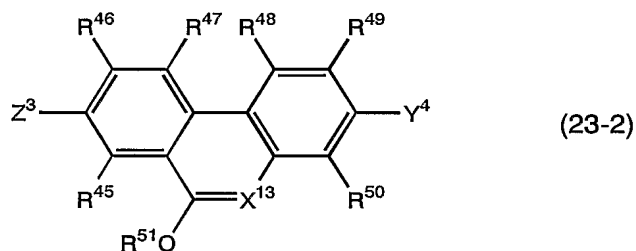
10

20. 下記式 (23-1)、(23-2)、(23-3)、(24-1)、(24-2) または (24-3) で示される化合物。

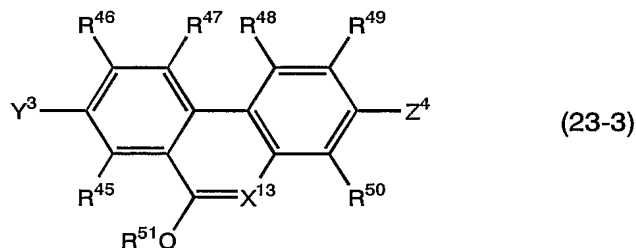


- 15 (式中、 $X^{13}$  はホウ素原子、窒素原子またはリン原子を表す。 $Y^3$  および  $Y^4$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、

- ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$ 、はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{46}$ と $R^{47}$ 、 $R^{48}$ と $R^{49}$ は互いに連結して環を形成してもよい。 $R^{51}$ はアルキル基、アリール基、アリールアルキル基、または1価の複素環基を表す。)

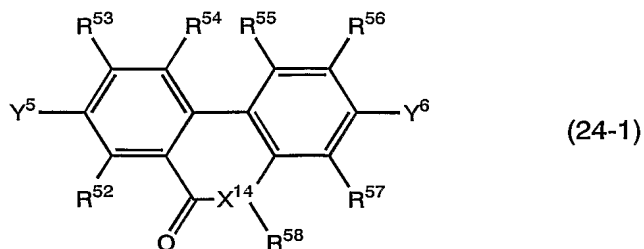


- (式中、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$ 、 $R^{51}$ 、 $X^{13}$ および $Y^4$ は上記と同じ意味を表す。 $Z^3$ は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)

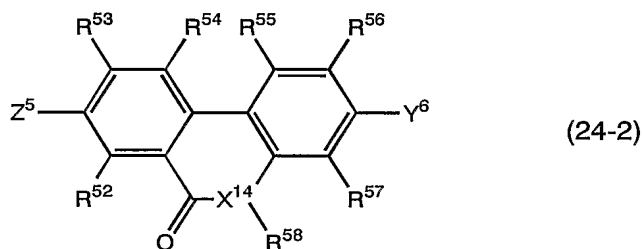


- (式中、 $R^{45}$ 、 $R^{46}$ 、 $R^{47}$ 、 $R^{48}$ 、 $R^{49}$ 、 $R^{50}$ 、 $R^{51}$ 、 $X^{13}$ および $Y^3$ は上記と同じ意味を表す。 $Z^4$ は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル

基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)



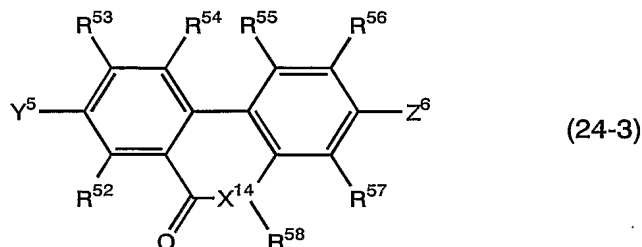
(式中、 $X^{14}$  は、ホウ素原子、窒素原子またはリン原子を表す。 $Y^5$  および  $Y^6$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、および  $R^{57}$  はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1 価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{53}$  と  $R^{54}$ 、 $R^{55}$  と  $R^{56}$  は互いに連結して環を形成してもよい。 $R^{58}$  はアルキル基、アリール基、アリールアルキル基または 1 価の複素環基を表す。)



(式中、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、 $R^{57}$ 、 $R^{58}$ 、 $X^{14}$  および  $Y^6$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^5$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキ

ルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)

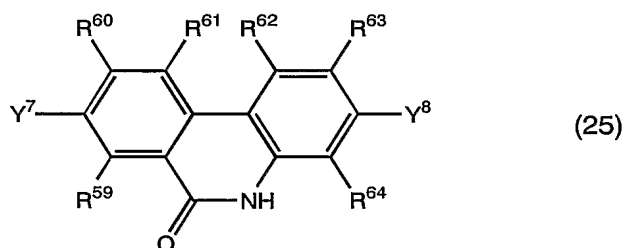
5



(式中、 $R^{52}$ 、 $R^{53}$ 、 $R^{54}$ 、 $R^{55}$ 、 $R^{56}$ 、 $R^{57}$ 、 $R^{58}$ 、 $X^{14}$  および  $Y^5$  は上記と同じ意味を表す。 $Z^6$  は水素原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、置換アミノ基、置換シリル基、1価の複素環基、アリールアルケニル基またはアリールエチニル基を表す。)

10

21. 下記式(25)で示される化合物。



15

(式中、 $Y^7$  および  $Y^8$  はそれぞれ独立にハロゲン原子、アルキルスルホネート基、アリールスルホネート基、アリールアルキルスルホネート基、ホウ酸エステル基、スルホニウムメチル基、ホスホニウムメチル基、ホスホネートメチル基、モノハロゲン化メチル基、ホウ酸基、ホルミル基、またはビニル基を表す。 $R^{59}$ 、 $R^{60}$ 、 $R^{61}$ 、 $R^{62}$ 、 $R^{63}$  および  $R^{64}$  はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルキルオキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルオキシ基、アリールアルキルチオ基、アシル基、アシルオキシ基、アミド基、イミド基、イ

20

ミン残基、アミノ基、置換アミノ基、置換シリル基、置換シリルオキシ基、置換シリルチオ基、置換シリルアミノ基、1価の複素環基、アリールアルケニル基、アリールエチニル基、カルボキシル基またはシアノ基を表す。 $R^{6\ 0}$ と $R^{6\ 1}$ 、 $R^{6\ 2}$ と $R^{6\ 3}$ は互いに連結して環を形成してもよい。）

- 5    22. 上記式(23-1)～(23-3)で $X^{1\ 3}$ が窒素原子である化合物または上記式(24-1)～(24-3)で $X^{1\ 4}$ が窒素原子である化合物の製造方法であって、上記式(25)で示される化合物とハロゲン化アルキル、ハロゲン化アリール、ハロゲン化アリールアルキルまたは複素環ハロゲン化物とを塩基の存在下反応させることを特徴とする製造方法。
- 10    23. 正孔輸送材料、電子輸送材料および発光材料から選ばれる少なくとも1種類の材料と請求項1～11のいずれかに記載の高分子化合物を含有することを特徴とする組成物。
24. 請求項1～11のいずれかに記載の高分子化合物を含有することを特徴とするインク組成物。
- 15    25. 請求項1～11のいずれかに記載の高分子化合物を含有する発光性薄膜、導電性薄膜または有機半導体薄膜。
26. 陽極および陰極からなる電極間に、有機層を有し、該有機層が請求項1～11のいずれかに記載の高分子化合物を含むことを特徴とする高分子発光素子。
27. 有機層が発光層であることを特徴とする請求項26に記載の高分子発光素子。
- 20    28. 発光層がさらに正孔輸送材料、電子輸送材料または発光材料を含むことを特徴とする請求項27に記載の高分子発光素子。
29. 請求項26～28のいずれかに記載の高分子発光素子を含むことを特徴とする面状光源、セグメント表示材料、ドットマトリクス表示装置または請求項26～28のいずれかに記載の高分子発光素子をバックライトとすることを特徴とする液晶表示装置。
- 25



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/12697

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl<sup>7</sup> C08G61/00, C09K11/06, C09D11/00, C07C37/20, C07C39/367,  
H05B33/14, H05B33/22

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl<sup>7</sup> C08G61/00, C09K11/06, C09D11/00, C07C37/20, C07C39/367,  
H05B33/14, H05B33/22

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

WPI (L), CA

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P, X	JP 2003-221579 A (Toppan Printing Co., Ltd.), 08 August, 2003 (08.08.03), Claims (Family: none)	1-5, 23, 25-29 24
A	US 2002/0115711 A1 (Johnathan Martin Schmidt), 22 August, 2002 (22.08.02), Claims & WO 02/66467 A1	12-22

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:  
 "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  
 "E" earlier document but published on or after the international filing date  
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention  
 "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  
 "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art  
 "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
22 December, 2003 (22.12.03)

Date of mailing of the international search report  
20 January, 2004 (20.01.04)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C08G61/00、C09K11/06、C09D11/00、C07C37/20、  
C07C39/367、H05B33/14、H05B33/22

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C08G61/00、C09K11/06、C09D11/00、C07C37/20、  
C07C39/367、H05B33/14、H05B33/22

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

WPI (L)、CA

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
PX	JP 2003-221579 A (凸版印刷株式会社) 2003.08.08、特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-5、23 25-29
A		24
A	US 2002/0115711 A1 (Johnathan Martin Schmi dt) 2002.08.22、特許請求の範囲 & WO 02/66467 A1	12-22

☐ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの  
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)  
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

22.12.03

国際調査報告の発送日

20.1.2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

佐藤 邦彦

4J

8215

電話番号 03-3581-1101 内線 6825

## サーチ範囲について

請求項 1-29 は、PCT 第 5 条の意味において開示されているのは、クレームされた化合物のごくわずかな部分にすぎず、PCT 第 6 条の意味での明細書の開示による裏付けを欠くものと認められるから、サーチの対象は、実施例 1-49 で開示された範囲に限られる。